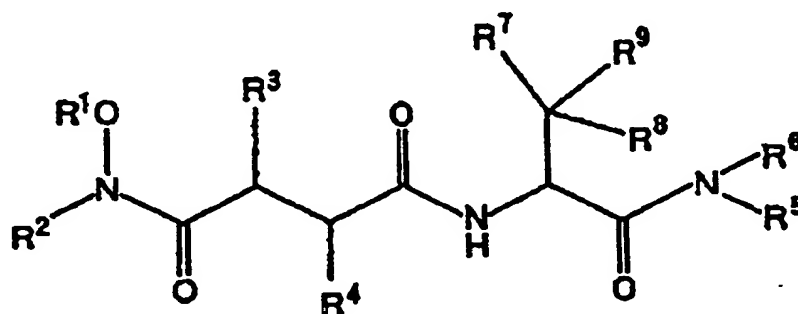




(51) 国際特許分類 C07C 259/06, 237/22, 213/74, C07D 233/74, 295/18, C07F 9/38, C07H 13/04, A61K 31/215, 31/275, 31/27, 31/16, 31/18, 31/24, 31/70, 31/445, 31/535, 31/44, 31/415		A1	(11) 国際公開番号 WO99/31052
		(43) 国際公開日	1999年6月24日 (24.06.99)
(21) 国際出願番号 PCT/JP98/05620		(74) 代理人 弁理士 水野昭宣(MIZUNO, Akinobu) 〒150-0002 東京都渋谷区渋谷1丁目10番7号 グローリア宮益坂Ⅲ305 Tokyo, (JP)	
(22) 国際出願日 1998年12月11日(11.12.98)			
(30) 優先権データ 特願平9/362364 1997年12月12日(12.12.97) JP 特願平10/218676 1998年7月17日(17.07.98) JP			
(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 富士薬品工業株式会社(FUJI YAKUHIN KOGYO KABUSHIKI KAISHA)[JP/JP] 〒933-8511 富山県高岡市長慶寺530番地 Toyama, (JP)			
(72) 発明者; および (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ) 藤澤哲則(FUJISAWA, Tetsunori)[JP/JP] 小竹慎二郎(ODAKE, Shinjiro)[JP/JP] 本郷和也(HONGO, Kazuya)[JP/JP] 大谷美和(OHTANI, Miwa)[JP/JP] 安田純子(YASUDA, Junko)[JP/JP] 森川忠則(MORIKAWA, Tadanori)[JP/JP] 〒933-8511 富山県高岡市長慶寺530番地 富士薬品工業株式会社内 Toyama, (JP)		(81) 指定国 AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), ユー ラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).	
		添付公開書類 国際調査報告書	

(54) Title: NOVEL METALLOPROTEINASE INHIBITORS

(54) 発明の名称 新規なメタロプロテイナーゼ阻害剤



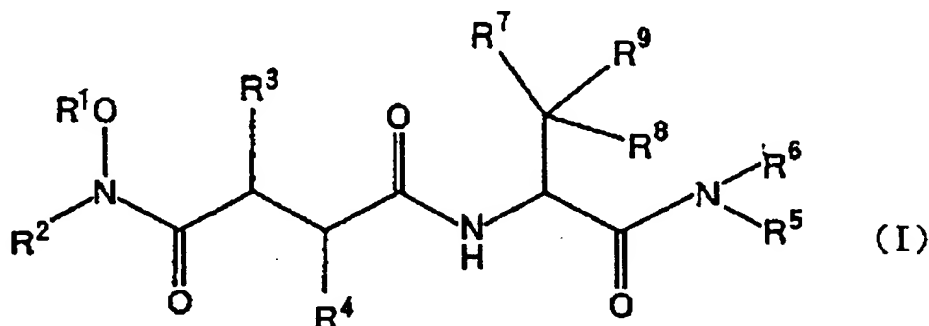
(I)

(57) Abstract

Compounds having not only a high metalloproteinase inhibitory activity but also remarkably improved medicinal applicability *in vivo* (oral absorbability, etc.) and biological activities and thus being useful as drugs; intermediates in the process for producing the same; and a process for producing these compounds. Specifically, compounds represented by general formula (I) or salts thereof, useful in medicinal and/or veterinary compositions, in particular, metalloproteinase inhibitors inhibiting matrix metalloproteinases and tumor necrosis factor- α (TNF- α) convertase; wherein R^1 represents hydrogen or a hydroxy-protective group; R^2 represents hydrogen or an amino-protective group; R^3 , R^7 and R^8 represent each hydrogen, hydroxy, alkyl, etc.; R^4 represents alkyl, arylalkyl, etc.; R^5 and R^6 are the same or different and each represents hydrogen, alkyl, cycloalkyl, etc.; and R^9 represents hydrogen, hydroxy, amino, etc.

(57)要約

高いメタロプロテイナーゼ阻害活性を有しているばかりではなく、飛躍的に経口吸収性などの生体での薬物の利用性や生物活性を向上せしめ、医薬として有用な化合物、その製造中間体及びその製造方法を提供する。下記一般式 (I) :



[式中、 R^1 は水素または水酸基の保護基を表し、 R^2 は水素またはアミノ基の保護基を表し、 R^3 、 R^7 及び R^8 は水素、水酸基、アルキル基等を表し、 R^4 はアルキル基、アリールアルキル基等を表し、 R^5 及び R^6 は、同一又は異なって、水素、アルキル基、シクロアルキル基等を表し、 R^9 は水素、水酸基、アミノ基等を表す]で表される化合物、またはその塩は、医薬及び／又は獣医組成物、特にマトリックスメタロプロテイナーゼ類や腫瘍壊死因子- α (TNF- α) 変換酵素を阻害するメタロプロテイナーゼ阻害剤として有用である。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AE アラブ首長国連邦
AL アルバニア
AM アルメニア
AT オーストラリア
AU オーストラリア
AZ アゼルバイジャン
BA ボスニア・ヘルツェゴビナ
BB バルバドス
BE ベルギー
BF ブルキナ・ファソ
BG ブルガリア
BJ ベナン
BR ブラジル
BY ベラルーシ
CA カナダ
CF 中央アフリカ
CG コンゴ
CH スイス
CI コートジボアール
CM カメルーン
CN 中国
CU キューバ
CY キプロス
CZ チェッコ
DE ドイツ
DK デンマーク
EE エストニア

ES スペイン
FI フィンランド
FR フランス
GA ガボン
GB 英国
GD グレナダ
GE グルジア
GH ガーナ
GM ガンビア
GN ギニア
CW ギニア・ビサウ
GR ギリシャ
HR クロアチア
HU ハンガリー
ID インドネシア
IE アイルランド
IL イスラエル
IN インド
IS アイスランド
IT イタリア
JP 日本
KE ケニア
KG キルギスタン
KP 北朝鮮
KR 韓国
KZ カザフスタン
LC セントルシア

LI リヒテンシュタイン
LK スリ・ランカ
LR リベリア
LS レソト
LT リトアニア
LU ルクセンブルグ
LV ラトヴィア
MC モナコ
MD モルドヴァ
MG マダガスカル
MK マケドニア旧ユーゴスラヴィア
共和国
ML マリ
MN モンゴル
MR モーリタニア
MW マラウイ
MX メキシコ
NE ニジェール
NL オランダ
NO ノールウェー
NZ ニュー・ジーランド
PL ポーランド
PT ポルトガル
RO ルーマニア
RU ロシア
SD スーダン
SE スウェーデン

SG シンガポール
SI スロヴェニア
SK スロヴァキア
SL シェラ・レオネ
SN セネガル
SZ スワジランド
TD チャード
TG トーゴ
TJ タジキスタン
TM トルクメニスタン
TR トルコ
TT トリニダード・トバゴ
UA ウクライナ
UG ウガンダ
US 米国
UZ ウズベキスタン
VN ヴェトナム
YU ユーゴスラビア
ZA 南アフリカ共和国
ZW ジンバブエ

明 細 書

新規なメタロプロテイナーゼ阻害剤

技術分野

本発明は、メタロプロテイナーゼを阻害する新規な化合物、その製造中間体及びそれらの製造方法に関する。より好ましくは、本発明は、脊椎動物由来のマトリックスメタロプロテイナーゼ類 (MMPs) 及び／又は腫瘍壊死因子- α (TNF- α) 変換酵素を阻害する、経口吸収性など生物活性に優れている新規な化合物、その製造中間体およびそれらの製造方法に関する。

背景技術

メタロプロテイナーゼの中でマトリックスメタロプロテイナーゼ類(MMPs)は亜鉛を含有するエンドプロテイナーゼに属し、結合組織中の細胞外マトリックスの分解に関与している。現在までに、MMPsには十数種類のMMPが存在することが知られており健常人ではこれら酵素の発現は厳密に制御されているが、アルツハイマー、パーキンソン病、膵炎、潰瘍性大腸炎、アフタ性潰瘍、自己免疫性疾患(慢性関節リウマチ、クローン病、自己免疫性疾患における貧血)、変形性関節症、歯周病疾患、角膜潰瘍、ぶどう膜炎、各種水疱症(先天性表皮水疱症、後天性表皮水疱症、晩発性皮膚ポルフィリン症、類天疱瘡、尋常性天疱瘡)、難治性皮膚潰瘍(褥瘡、放射線治療患者における皮膚潰瘍、糖尿病患者における皮膚潰瘍、閉塞性動脈硬化症患者における皮膚潰瘍)、骨粗鬆症、ベーチェット病、血管新生(癌増殖に随伴する、リンパ種、卵巣癌、転移および浸潤)、悪液質、各種感染症(マラリア、C型肝炎、HIV感染症、結核、敗血症)、多発性硬化症、乾癬、糖尿病、分裂病、うつ病などの場合、MMPsの異常亢進が見られ、これらが細胞外マトリックスの破壊に関与していると考えられている; 文献 [D. Brown et al., Current Eye Research, 12, 571(1993) / Y. Okada et al., Virchow Archiv B Cell Pathol., 59, 305(1990) / W.G. Stetler-Stevenson, Cancer and Meta

stasis Reviews, 9, 289(1990) / H. Birkedal-Hansen et al., Critical Reviews in Oral Biology and Medicine, 4(2), 197(1993)] 。

一方、TNF- α は分子量26K の膜結合型前駆体として産生され、細胞外への放出が過度の場合、敗血症、慢性関節リウマチ等の疾病を引き起こすと考えられている。近年、TNF- α の放出を引き起こす酵素 (TNF- α 変換酵素) がメタロプロテイナーゼであり、MMPs阻害剤によりその活性が制御されることが報告された [A. J. H. Gearing et al., Journal of Leukocyte Biology, 57, 774(1995), K. M. Mohler et al., Nature, 370, 218(1994), G. M. McGeehan et al., Nature, 370, 558(1994)] 。

したがって、上記の如き疾患の場合には、これら酵素の作用を阻害することが有効な治療手段となる。従来、MMPs阻害作用を有する化合物としては、リン酸誘導体、ヒドロキサム酸誘導体、メルカプト基を有する誘導体およびカルボキシル基を有する誘導体の4 系統に分類される化合物が知られている。特にヒドロキサム酸誘導体に関しては様々な骨格を有する化合物が提案されており (米国特許第4599361 号明細書、欧州特許出願公開第575844 A2 号明細書、米国特許第541214 5 号明細書、国際公開第92/13831号、米国特許第5183900 号明細書、国際公開第94/02447号、欧州特許出願公開第606046 A1 号明細書および英国特許出願公開第2268933A号明細書参照)、これら多くの化合物は、各種MMPsに対し阻害活性を有している。これに対し、国際公開第96/33968号には、問題であった水に対する溶解性を飛躍的に向上せしめた化合物が開示されている。

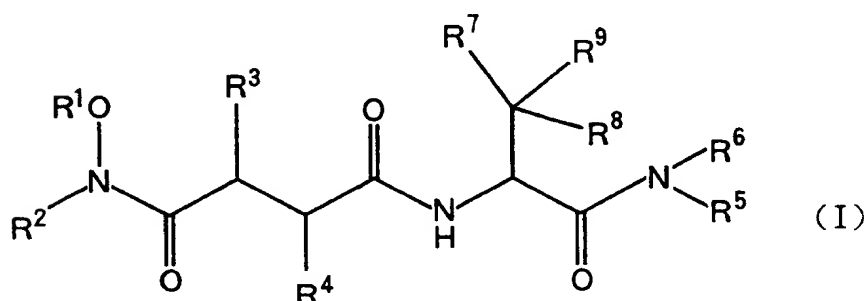
医薬を投与する場合、例えば、注射剤などでは患者に対する負担が大きいばかりでなく、患者自らによる薬物の摂取の上からはその簡易性等の面で大きな問題を有している。さらに組織分解に関する疾病は、慢性化している場合が多く長期に渡って薬物を適用しなければならない。そうした場合経口投与が最も適した投与ルートと考えられる。しかし、従来化合物ではこのような経口的に薬物を適用することは困難であり、治療剤として有効に利用されていない現状にある。

発明の開示

本発明者らはMMPsに対して高い阻害活性を有するヒドロキサム酸誘導体に着目し、その利用性を高めるため、鋭意研究を行った。その結果、高いメタロプロテイナーゼ阻害活性を有しているばかりでなく、上記の化合物群と比較して飛躍的に経口吸収性などの生体での薬物の利用性や生物活性を向上せしめた新規なヒドロキサム酸誘導体を見出し、本発明を完成した。

すなわち、本発明は、

〔1〕 下記一般式 (I) :



〔式中、R¹は、水素、置換されていてもよいアラルキル基、3個の置換分を有するシリル基、テトラヒドロピラニル基、置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基、置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基、置換されていてもよいアルキル基、または水酸基の保護基を表し、

R²は、水素、置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基、置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基、9-フルオレニルメチルオキシカルボニル基、またはアミノ基の保護基を表し、

R³は、水素、水酸基、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R⁴は、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R⁵及びR⁶は、同一又は異なっていてよく、水素、置換されていてもよいアルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、置換されていてもよい複素環式

基、またはアミノ基の保護基を表すか、あるいは R^5 及び R^6 はそれらの結合する窒素原子と一緒に、置換されていてもよい複素環式基を表し、

R^7 は、水素、水酸基、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R^8 は、水素、水酸基、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R^9 は、水素、水酸基、アミノ基、または $-X-Y$ 基を表し、

X は、置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキレン基、または置換されていてもよいフェニレン基を表し、

Y は、 $-A-B$ 基または $-B$ 基を表し、

A は、置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキレン基、酸素、硫黄、イミノ基、または置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキレンイミノ基を表し、

B は、水素、アミノ基、アミジノ基、アシルイミドイル基、置換されていてもよいイミダゾリル基、保護されていてもよいビスホスホノメチル基、または保護されていてもよいビスホスホノヒドロキシメチル基を表す]

で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物；

〔2〕 上記〔1〕記載の一般式 (I) において、

R^1 及び R^2 は、水素であり、

R^3 は、(C_1-C_9) アルキル基、(C_3-C_7) シクロアルキル置換(C_1-C_4) 低級アルキル基、水酸基、アミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、グアニド置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、アミノ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、カルボキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、カルバモイル置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、ヒドロキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、グアニド置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されていてもよいアミノ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、ヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、(C_1-C_4) 低級アルコキシカルボニル置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、(C_1-C_4) 低級アルキルイミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、(C_1-C_4) 低級アシルイミドイルイミノ

置換(C₁-C₆) アルキル基、アリールメチルイミノ置換(C₁-C₆) アルキル基、窒素含有複素環式基で置換されている(C₁-C₄) 低級アルキルイミノ置換(C₁-C₆) アルキル基、窒素含有複素環式基で置換されている(C₁-C₄) 低級アルキル基、酸素含有直鎖又は分枝鎖(C₁-C₈) アルキル基、アリールスルホンアミド置換(C₁-C₄) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C₁-C₄) 低級アルキル基、アルキルスルホンアミド置換(C₁-C₄) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C₁-C₄) 低級アルキル基、アリールオキシ置換(C₁-C₄) 低級アルキル基、またはヒドロキシ置換(C₁-C₈) アルキル基であり、

R⁴は、(C₃-C₉) アルキル基、ヒドロキシ置換(C₃-C₈) アルキル基、または置換されていてもよいアリール(C₁-C₄) 低級アルキル基であり、

R⁵は、(C₁-C₄) 低級アルキル基、(C₃-C₇) シクロアルキル基、モノあるいはジ(C₁-C₄) 低級アルキルアミノ置換(C₁-C₄) 低級アルキル基、カルボキシ置換(C₁-C₄) 低級アルキル基、ヒドロキシ置換(C₁-C₆) アルキル基、ビスホスホノヒドロキシメチル置換(C₁-C₁₁) アルキル基、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル置換(C₁-C₁₁) アルキル基、または窒素含有複素環式基であり、

R⁶は、水素であり、

R⁷は、水素、または(C₁-C₄) 低級アルキル基であり、

R⁸は、水素、または(C₁-C₄) 低級アルキル基であり、

R⁹は、水素、水酸基、アミノ基、または -X-Y 基であり、

X は、(C₁-C₆) アルキレン基、またはフェニレン基であり、

Y は、-A-B基または -B 基であり、

B は、水素、アミノ基、アミジノ基、(C₁-C₄) 低級アシルイミドイル基、置換されていてもよいベンズイミドイル基、ビスホスホノメチル基、テトラ(C₁-C₄) 低級アルキルビスホスホノメチル基、トリ(C₁-C₄) 低級アルキルビスホスホノメチル基、ビスホスホノヒドロキシメチル基、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル基、または(C₁-C₄) 低級アルキル置換イミダゾール-3-イル基で、

A は、(C₁-C₄) 低級アルキレン基、イミノ基、または(C₁-C₄) 低級アルキレンイミノ基である、上記〔1〕記載の化合物；

〔3〕 上記〔1〕記載の一般式(I)において、

R¹及びR²は、水素であり、

R³は、水酸基、メチル基、イソブチル基、アミノプロピル基、フェニルプロピル基、グアニドフェニルプロピル基、アミノフェニルプロピル基、ヒドロキシフェニルプロピル基、カルボキシフェニルプロピル基、カルバモイルフェニルプロピル基、アミノメチルフェニルプロピル基、グアニドメチルフェニルプロピル基、ヒドロキシメチルフェニルプロピル基、アミノメチルベンジル基、トルエンスルホンアミドメチルベンジル基、メタンスルホンアミドメチルベンジル基、イソブチルイミノメチルベンジル基、フタルイミドメチルベンジル基、フェノキシエチル基、アミノペンチル基、アセトイミドイルイミノペンチル基、イソブチルイミノペンチル基、ピリジルメチルイミノペンチル基、メトキシカルボニルフェニルプロピル基、エトキシエトキシエチル基、ヒドロキシオクチル基、ブトキシエチル基、iso-ブチロキシエチル基、モルホリノプロピル基、(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)プロピル基、シクロヘキシルプロピル基、またはピペリジノプロピル基であり、

R⁴は、ナフチルメチル基、フェニルプロピル基、イソブチル基、tert-ブチル基、イソプロピル基、またはヒドロキシオクチル基であり、

R⁵は、メチル基、シクロプロピル基、2-(N,N-ジメチルアミノ)エチル基、2-カルボキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基、テトラベンジル 6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基、ピペリジル基、またはモルホリニル基であり、

R⁶は、水素であり、

R⁷は、水素、またはメチル基であり、

R⁸は、水素、またはメチル基であり、

R⁹は、水素、水酸基、アミノ基、または-X-Y基であり、

Xは、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基、またはフェニレン基であり、

Yは、-A-Bまたは-B基であり、

Bは、アミノ基、アミジノ基、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基

、ベンズイミドイル基、ビスホスホノメチル基（又はビスホスホノメチリジン基）、テトラエチルビスホスホノメチル基（又はテトラエチルビスホスホノメチリジン基）、トリエチルビスホスホノメチル基（又はトリエチルビスホスホノメチリジン基）、テトラメチルビスホスホノメチル基（又はテトラメチルビスホスホノメチリジン基）、トリメチルビスホスホノメチル基（又はトリメチルビスホスホノメチリジン基）、ビスホスホノヒドロキシメチル基（又はビスホスホノヒドロキシメチリジン基）、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル基（又はテトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチリジン基）、または2-メチルイミダゾール-3-イル基で、

A は、イミノ基、メチレンイミノ基またはメチレン基である

上記〔1〕記載の化合物；

〔4〕 上記〔1〕記載の一般式（I）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物と製薬学的に許容される担体とを含有することを特徴とする医薬及び／又は獣医組成物；

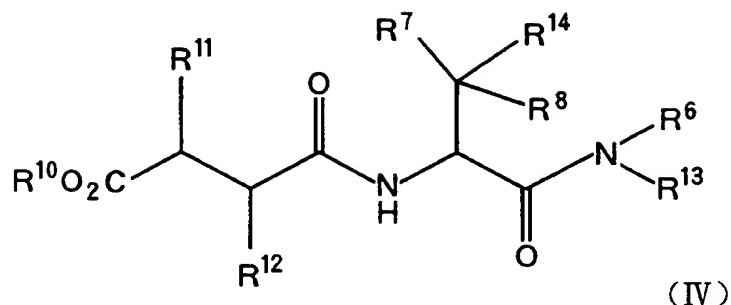
〔5〕 上記〔1〕記載の一般式（I）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物を含有することを特徴とするメタロプロテイナーゼ阻害剤；

〔6〕 メタロプロテイナーゼが、マトリックスメタロプロテイナーゼ類に属するものの一つであり、マトリックスメタロプロテイナーゼ阻害剤であることを特徴とする上記〔5〕記載の阻害剤；

〔7〕 メタロプロテイナーゼが、腫瘍壊死因子- α （TNF- α ）変換酵素に属するものの一つであり、TNF- α 変換酵素阻害剤であることを特徴とする上記〔5〕記載の阻害剤；

〔8〕 組織分解に関する病気の予防及び／又は治療に、上記〔1〕記載の一般式（I）の化合物を使用すること；

〔9〕 下記一般式 (IV) :



で表される化合物のエステル部位をアミド結合含有部位に変換し、所望により R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} を目的の官能基である R^3 、 R^4 、 R^5 及び R^9 にそれぞれ変換するか、あるいは上記一般式 (IV) で表される化合物を、所望により R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} を目的の官能基である R^3 、 R^4 、 R^5 及び R^9 にそれぞれ変換し、ついでそのエステル部位をアミド結合含有部位に変換することを特徴とする、上記〔1〕記載の一般式 (I) で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物の製造方法

〔式中、 $R^1 \sim R^9$ は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、

R^{10} は、置換されていてもよいアルキル基、置換されていてもよいアラルキル基、またはカルボキシ基の保護基を表し、

R^{11} は、上記 R^3 と同意義のもの、あるいは保護された水酸基、保護されたグアニド置換フェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたアミノ置換フェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、ニトロ置換フェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたアミノ置換 (C_1-C_6) アルキル基、ニトロ置換 (C_1-C_6) アルキル基、保護されたカルボキシ置換フェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたヒドロキシ置換フェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたグアニド置換 (C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたアミノ置換 (C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル (C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたヒドロキシ置換 (C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル (C_1-C_4)

低級アルキル基、保護されたカルボキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_6) 低級アルキル基、保護された水酸基を含有する直鎖又は分枝鎖(C_1-C_8) アルキル基、またはシアノ置換フェニル(C_1-C_6) 低級アルキル基を表し、

R^{12} は、上記 R^4 と同意義のもの、あるいは保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_8) アルキル基を表し、

R^{13} は、上記 R^5 と同意義のもの、あるいは保護されたカルボキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたビスホスホノヒドロキシメチル置換(C_1-C_{11}) アルキル基、または保護された窒素含有複素環式基を表し、

R^{14} は、上記 R^9 と同意義のもの、保護されたアミノ基、保護された水酸基、 $-X-E$ 基 あるいは $-X-A-E$ 基 (ここで X 及び A は、前記と同意義であり、 E は、ニトロ基、シアノ基、アミノ基、カルボキシ基、ヒドロキシ(C_1-C_{11}) アルキル基、保護されたアミノ基、保護されたグアニド基、保護されたアミジノ基、保護されたアシルイミドイル基、保護されたベンズイミドイル基、保護されたビスホスホノメチル基、保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基、または保護された(C_1-C_{11}) アルキル置換イミダゾール-3-イル基を表す) を表す] ;

[10] 上記 [9] 記載の一般式 (IV) において、

R^{10} は、(C_1-C_6) アルキル基、ベンジル基、置換されたベンジル基、フェナシル基、または2,2,2-トリクロロエチル基を表し、

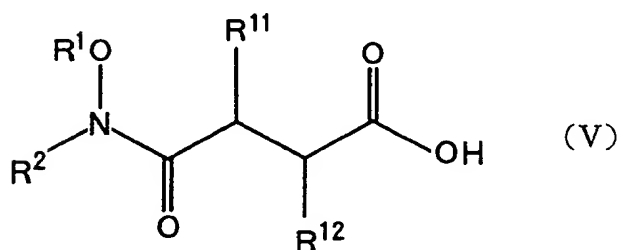
R^{11} は、 R^3 と同意義のもの、あるいは保護されたグアニドフェニルプロピル基、保護されたアミノフェニルプロピル基、ニトロフェニルプロピレン基、保護されたアミノプロピル基、ニトロプロピル基、保護されたヒドロキシフェニルプロピル基、保護されたカルボキシフェニルプロピル基、保護されたアミノメチルフェニルプロピル基、保護されたグアニドメチルフェニルプロピル基、保護されたヒドロキシメチルフェニルプロピル基、保護されたアミノメチルベンジル基、シアノフェニルプロピル基、保護されたアミノペンチル基、シアノベンジル基、保護されたヒドロキシオクチル基、またはニトロペンチル基を表し、

R^{12} は、 R^4 と同意義のもの、あるいは保護されたヒドロキシオクチル基を表し

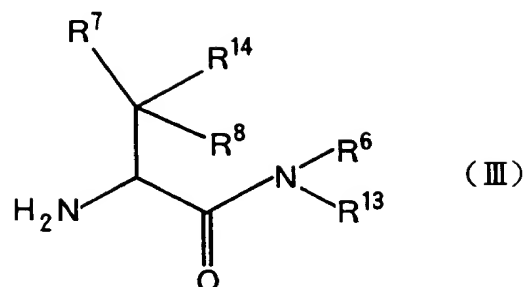
R^{13} は、 R^5 と同意義のもの、あるいは保護された2-カルボキシエチル基、保護された2-ヒドロキシエチル基、保護された2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、保護された2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、または保護された6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基を表し、

R^{14} は、 R^9 と同意義のもの、保護されたアミノ基、保護された水酸基、 $-X-F$ 基あるいは $-X-A-F$ 基（ここでX及びAは、前記と同意義であり、Fは、ニトロ基、シアノ基、アミノ基、カルボキシル基、ヒドロキシメチル基、保護されたアミノ基、保護されたグアニド基、保護されたアミジノ基、保護されたアセトイミドイル基、保護されたプロピオンイミドイル基、保護されたベンズイミドイル基、保護されたビスホスホノメチルイミノ基、または保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基を表す）である、上記〔9〕記載の製造方法；

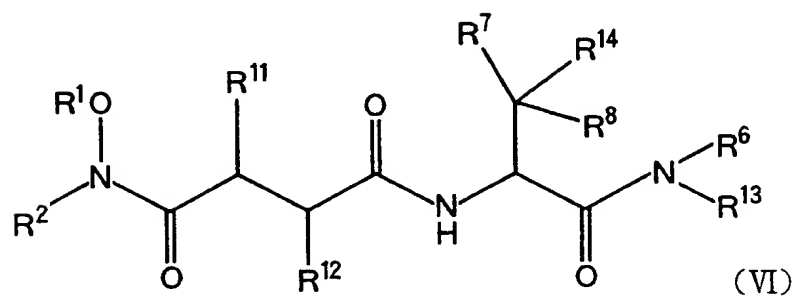
〔11〕 下記一般式（V）：



で表されるヒドロキサム酸骨格含有のコハク酸誘導体と、下記一般式（III）：



で表されるアミン誘導体とを反応させ、得られた下記一般式 (VI) :

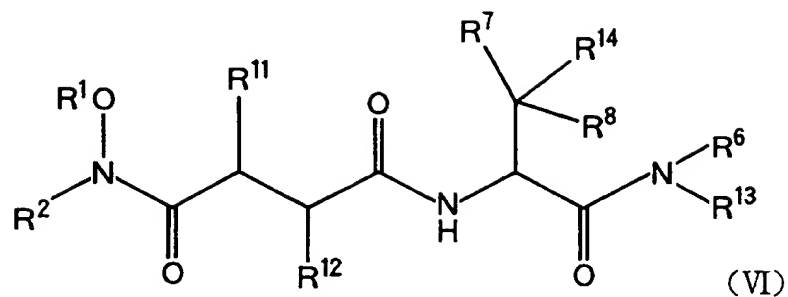


で表される化合物を得、必要に応じて R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} を目的とする官能基である R^3 、 R^4 、 R^5 及び R^9 にそれぞれ変換することを特徴とする、上記〔1〕記載の一般式 (I) で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物の製造方法

〔式中、 $R^1 \sim R^9$ は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、

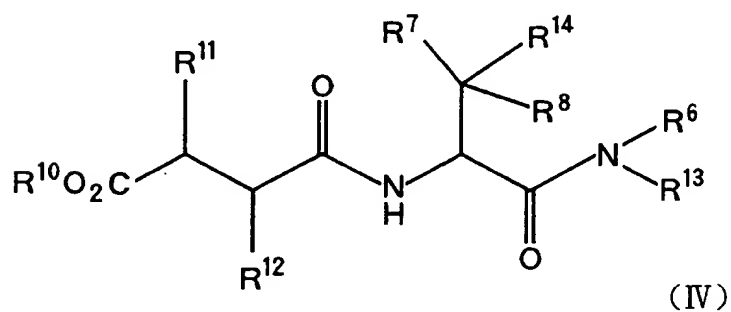
$R^{11} \sim R^{14}$ は、上記〔9〕記載のものと同意義を有する〕；

〔12〕 下記一般式 (VI) :



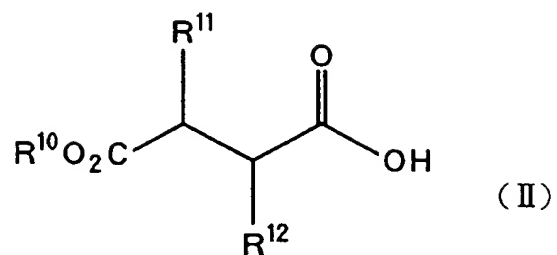
〔式中、R¹、R²、R⁶～R⁸は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、
R¹¹～R¹⁴は、上記〔9〕記載のものと同意義を有する〕
で表される化合物、またはその塩；

〔13〕 下記一般式 (IV) :

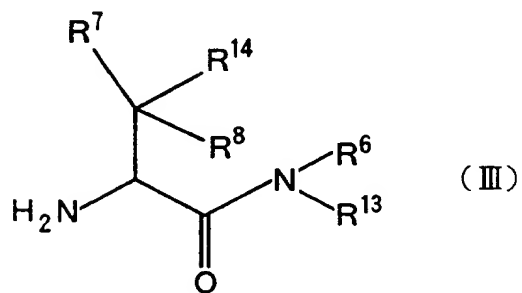


〔式中、R⁶～R⁸は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、R¹⁰～R¹⁴は、上記
〔9〕記載のものと同意義を有する〕
で表される化合物、またはその塩；

〔14〕 下記一般式 (II) :



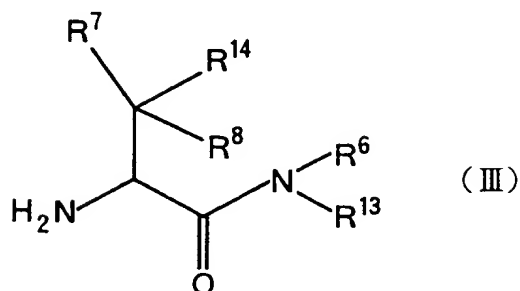
で表されるコハク酸誘導体と、下記一般式 (III) :



で表されるアミン誘導体とを反応させることを特徴とする、上記〔9〕記載の一般式(IV)で表される化合物、またはその塩の製造方法

〔式中、R⁶～R⁸は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、R¹⁰～R¹⁴は、上記〔9〕記載のものと同意義を有する〕；及び

(15) 下記一般式 (III) :



〔式中、 $R^6 \sim R^8$ は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、 R^{13} 及び R^{14} は、上記〔9〕記載のものと同意義を有する〕

で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物を提供する。

別の態様では、本発明は、

〔16〕 一般式 (I) 〔式中、 R^1 は水素または水酸基の保護基を表し、

R^2 は水素またはアミノ基の保護基を表し、

R^3 は水素、水酸基、未置換又は置換の (C_1-C_6)アルキル基、未置換又は置換のアリール(C_1-C_6)アルキル基を表し、

R^4 は、未置換又は置換の (C_1-C_6)アルキル基、未置換又は置換のアリール(C_1-C_6)アルキル基を表し、

R^5 及び R^6 は、同一又は異なって、水素、未置換又は置換の (C_1-C_{11})アルキル基、(C_3-C_6)シクロアルキル基又はヘテロサイクリル基を表し、

R^7 は、水素、水酸基、未置換又は置換の (C_1-C_6)アルキル基、未置換又は置換のアリール(C_1-C_6)アルキル基を表し、

R^8 は、水素、水酸基、未置換又は置換の (C_1-C_6)アルキル基、未置換又は置換のアリール(C_1-C_6)アルキル基を表し、

R^9 は、水素、水酸基、アミノ基、または $-X-Y$ 基を表し、

X は(C_1-C_6)アルキレン基またはフェニレン基を表し、

Yは -A-B 基または -B 基を表し（ここでA は、(C₁-C₆) アルキレン基、イミノ基または(C₁-C₆) アルキレンイミノ基を表し、B は、水素、アミノ基、アミノ基、アシルイミドイル基、未置換又は置換のイミダゾリル基、保護されてもよいビスホスホノメチル基または保護されてもよいビスホスホノヒドロキシメチル基を表す）で表される化合物、またはその立体異性体、並びに製薬学的に許容されるその塩或いは溶媒和物；

[17] 前記一般式 (I) において、R¹及びR²が水素であり、

R³が水酸基、メチル基、イソブチル基、アミノプロピル基、3-フェニルプロピル基、p-グアニドフェニルプロピル基、p-アミノフェニルプロピル基、p-ヒドロキシフェニルプロピル基、p-カルボキシフェニルプロピル基、m-カルボキシフェニルプロピル基、p-アミノメチルフェニルプロピル基、p-グアニドメチルフェニルプロピル基、p-ヒドロキシメチルフェニルプロピル基、p-アミノメチルベンジル基、m-アミノメチルベンジル基、o-アミノメチルベンジル基、p-トルエンスルホンアミドメチルベンジル基、p-メタンスルホンアミドメチルベンジル基、p-イソブチルイミノメチルベンジル基、p-フタルイミドメチルベンジル基、フェノキシエチル基、o-アミノメチルフェニルプロピル基、アミノペンチル基、アセトイミドイルイミノペンチル基、イソブチルイミノペンチル基、(ピリジン-4-イル)メチルイミノペンチル基、p-メトキシカルボニルフェニルプロピル基、エトキシエチル基、8-ヒドロキシオクチル基、n-ブトキシエチル基、iso-ブトキシエチル基、m-メトキシカルボニルフェニルプロピル基、p-カルバモイルフェニルプロピル基、モルホリノプロピル基、またはピペリジノプロピル基であり、

R⁴がイソブチル基、tert-ブチル基、イソプロピル基、または8-ヒドロキシオクチル基であり、

R⁵がメチル基、シクロプロピル基、2-(N,N-ジメチルアミノ)エチル基、2-カルボキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基、テトラベンジル 6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基、ピペリジル基またはモルホリニル基であり、

R^6 が水素であり、

R^7 は、水素、またはメチル基であり、

R^8 は、水素、またはメチル基であり、

R^9 は、水素、水酸基、アミノ基、または $-X-Y$ 基であり、

X がメチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基またはフェニレン基であり、

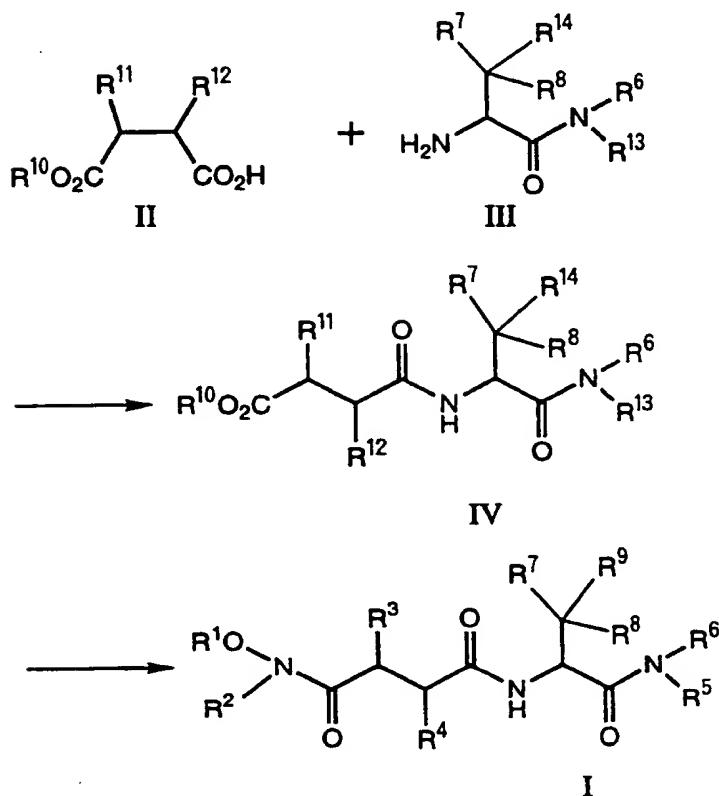
Y における B が、アミノ基、アミジノ基、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基、ベンズイミドイル基、ビスホスホノメチル基、テトラエチルビスホスホノメチル基、トリエチルビスホスホノメチル基、テトラメチルビスホスホノメチル基、トリメチルビスホスホノメチル基、ビスホスホノヒドロキシメチル基、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル基、2-メチルイミダゾール-3-イル基であり、

$Y=-A-B$ である場合、 A はイミノ基、メチレンイミノ基、メチレン基である上記〔16〕記載の化合物；

〔18〕 前記一般式（I）で表される化合物、またはその立体異性体、並びに製薬学的に許容されるその塩或いは溶媒和物から選択された一種または二種以上の化合物を有効成分として含有しマトリックスメタロプロテイナーゼ類（MMPs）及び、又は腫瘍壊死因子- α （TNF- α ）変換酵素の活性を阻害することを特徴とするメタロプロテイナーゼ阻害剤；

〔19〕 組織分解に関する病気の予防及び／又は治療に、前記一般式（I）で表される化合物を含むマトリックスメタロプロテイナーゼ類（MMPs）及び／又は腫瘍壊死因子- α （TNF- α ）変換酵素の活性を阻害することを特徴とするメタロプロテイナーゼ阻害剤を使用すること；

[20] 前記一般式 (I) の化合物の製造法であって、



(i) 一般式(II)のコハク酸誘導体と一般式(III)のアミン誘導体とを反応させ、一般式(IV)で表されるエステル化合物とした後、所望により R¹¹、R¹²、R¹³ 及び R¹⁴ を目的の官能基である R³、R⁴、R⁵ 及び R⁹ にそれぞれ変換し、エステル部位をアミド化合物に変換するか、あるいは

(ii) 一般式(II)のコハク酸誘導体と一般式(III)のアミン誘導体とを反応させ、一般式(IV)で表されるエステル化合物とした後、エステル部位をアミド化合物に変換し、所望により、R¹¹、R¹²、R¹³ 及び R¹⁴ を目的の官能基である R³、R⁴、R⁵ 及び R⁹ にそれぞれ変換することを特徴とする一般式(I) で表される化合物またはその立体異性体、並びに製薬学的に許容されるその塩あるいは溶媒和物の製造法

(式中、R¹～R⁹は前記と同意義であり、

R^{10} は、カルボキシル基の保護基（ C_1 - C_6 ）アルキル基、ベンジル基、置換ベンジル基、フェナシル基または2,2,2-トリクロロエチル基）を表し、

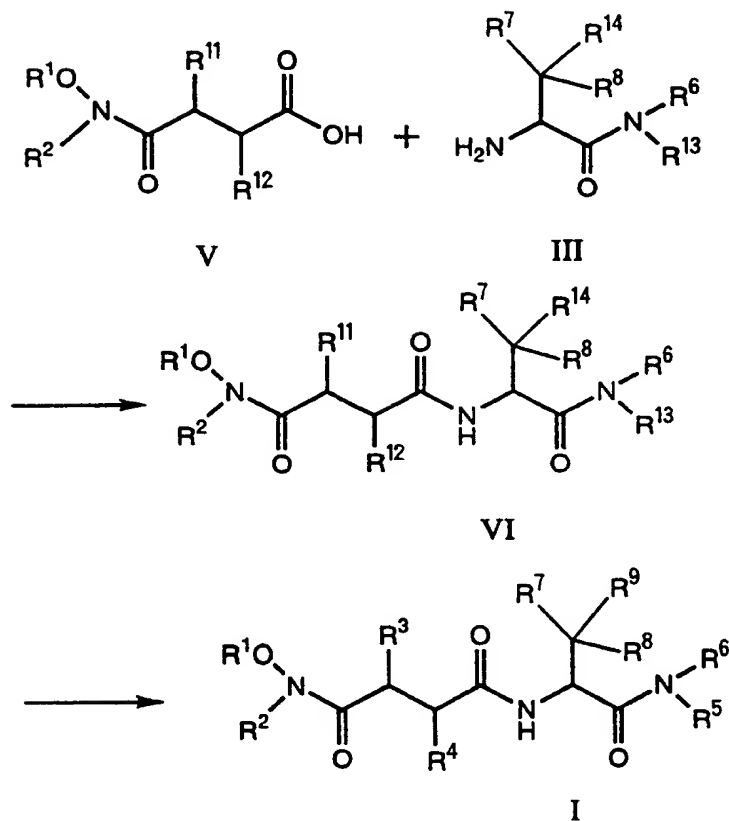
R^{11} は R^3 と同意義か、または保護されたp-グアニドフェニルプロピル基、保護されたp-グアニドメチルフェニルプロピル基、保護されたp-アミノメチルフェニルプロピル基、保護されたp-アミノメチルベンジル基、保護されたo-アミノメチルベンジル基、保護されたm-アミノメチルベンジル基、保護されたアミノペンチル基、ニトロペンチル基、保護されたヒドロキシオクチル基、保護されたp-ヒドロキシフェニルプロピル基、保護されたp-アミノフェニルプロピル基、ニトロフェニルプロピレン基、保護されたアミノプロピル基、ニトロプロピル基を表し、

R^{12} は R^4 と同意義か、または保護されたヒドロキシオクチル基を表し、

R^{13} は R^5 と同意義か、または保護された2-カルボキシエチル基、保護された2-ヒドロキシエチル基、保護された2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、保護された2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、保護された6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基を表し、

R^{14} は R^9 と同意義か、-X-G基または-X-A-G基を表す（ここでX及びAは前記と同意義であり、Gはニトロ基、シアノ基、アミノ基、カルボキシル基、ヒドロキシメチル基、保護されたアミノ基、保護されたグアニド基、保護されたアミジノ基、保護されたアセトイミドイル基、保護されたプロピオンイミドイル基、保護されたベンズイミドイル基、保護されたビスホスホノメチル基、保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基を表す）；及び

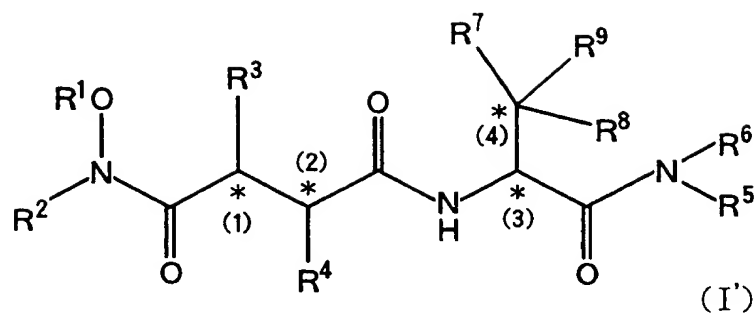
[21] 前記一般式 (I) の化合物の製造法であって、



保護されたヒドロキサム酸骨格を有するコハク酸誘導体(V) と一般式(III) のアミン誘導体とを反応させ、一般式(VI)で表される保護された前駆体とした後、所望により R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} を目的の官能基である R^3 、 R^4 、 R^5 及び R^9 にそれぞれ変換することを特徴とする一般式(I) で表される化合物またはその立体異性体、並びに製薬学的に許容されるその塩あるいは溶媒和物の製造法 (式中、 $R^1 \sim R^9$ 及び $R^{11} \sim R^{14}$ は前記と同意義である) を提供する。

上記一般式 (I) の化合物のうちには、下記の式で示されるように、*で示された光学活性炭素が存在することは明らかである。かくして、本発明の化合物の概念の範囲には、上記 [1] 記載の化合物の幾何異性体、立体異性体、各光学活性体、ラセミ体、互変異性体の他、その代謝誘導体が含まれることは理解されね

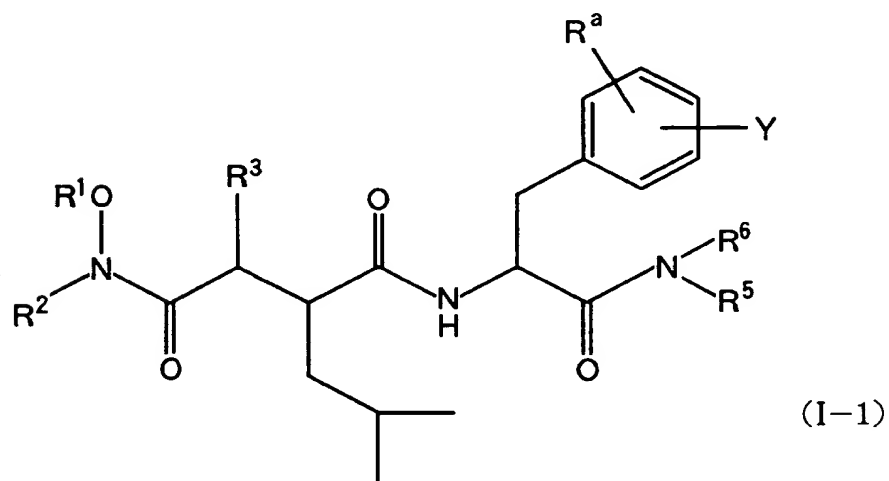
ばならない。



本発明の好ましい態様の一つにおいては、上記化合物(I')において*で示された光学活性炭素のうち、(1)及び(4)の炭素ではR配置又はS配置のもの、(2)の炭素ではS配置のもの、そして(3)の炭素ではS配置のものが挙げられる。

別の態様では、本発明は、

[22] 下記一般式 (I-1) :



[式中、R¹~R³、R⁵、R⁶及びYは、上記〔1〕記載のものと同意義を有するものであり、そのうちR³は、好ましくは水素、水酸基、または置換されていてもよい

アリール(C₁-C₆) アルキル基であり、Y が-A-B基である場合の-A-基のうち特に好ましいものとしては、(C₁-C₆) アルキレンイミノ基、またはイミノ基で、-B基のうち特に好ましいものとしては、水素、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基、ベンズイミドイル基、アミジノ基、またはビスホスホノメチル基であり、Y が-B基である場合の-B基のうち特に好ましいものとしては、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基、ベンズイミドイル基、またはアミジノ基であり、R^a は、水素又は上記〔1〕記載の置換基Xにおける置換されていてもよいフェニレン基の当該置換基と同意義を有するものである〕で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物；

〔23〕 上記〔22〕記載の一般式(I-1)で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物と製薬学的に許容される担体とを含有することを特徴とする医薬及び／又は獣医組成物；

〔24〕 上記〔22〕記載の一般式(I-1)で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物を有効成分として含有することを特徴とするメタロプロテイナーゼ阻害剤；

〔25〕 メタロプロテイナーゼが、マトリックスメタロプロテイナーゼ類に属するものの一つであり、マトリックスメタロプロテイナーゼ阻害剤であることを特徴とする上記〔24〕記載の阻害剤；

〔26〕 メタロプロテイナーゼが、腫瘍壊死因子- α (TNF- α) 変換酵素に属するものの一つであり、TNF- α 変換酵素阻害剤であることを特徴とする上記〔24〕記載の阻害剤；及び

〔27〕 組織分解に関する病気の予防及び／又は治療に、上記〔24〕記載の一般式(I-1)の化合物を使用することを提供する。

さらに別の態様では、本発明は、

〔28〕 下記一般式（I-2）：



(I-2)

〔式中、 $\text{R}^1 \sim \text{R}^3$ 、 R^5 、 R^6 及び Y は、上記〔1〕記載のものと同意義を有するものであり、〔未置換又は置換アルキレン〕基の置換基は、上記〔1〕記載の置換基 X における置換されていてもよいアルキレン基の当該置換基と同意義を有するものである〕で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物；

〔29〕 上記〔28〕記載の一般式（I-2）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物と製薬学的に許容される担体とを含有することを特徴とする医薬及び／又は獣医組成物；

〔30〕 上記〔28〕記載の一般式（I-2）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物を有効成分として含有することを特徴とするメタロプロテイナーゼ阻害剤；

〔31〕 メタロプロテイナーゼが、マトリックスメタロプロテイナーゼ類に属するものの一つであり、マトリックスメタロプロテイナーゼ阻害剤であることを特徴とする上記〔30〕記載の阻害剤；

〔32〕 メタロプロテイナーゼが、腫瘍壊死因子- α （ $\text{TNF-}\alpha$ ）変換酵素に属するものの一つであり、 $\text{TNF-}\alpha$ 変換酵素阻害剤であることを特徴とする上記〔30〕記載の阻害剤；及び

[33] 組織分解に関する病気の予防及び／又は治療に、上記〔28〕記載の一般式（I-2）の化合物を使用すること
を提供する。

また別の態様では、本発明は、

[34] 上記〔15〕記載の一般式（III）で表される化合物
〔但し、式中、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、

R^{13} は、水素、置換されていてもよいアルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、置換されていてもよい複素環式基、またはアミノ基の保護基を表すか、あるいは R^6 と共にそれらの結合する窒素原子と一緒にあって、置換されていてもよい複素環式基を表し、

R^{14} は、水酸基、アミノ基、 $-X-G$ 基または $-X-A-G$ 基を表す（ここで X は、上記〔1〕記載のものと同意義を有し、 A は、置換されていてもよい (C_1-C_6) アルキレン基、酸素、イミノ基、または置換されていてもよい (C_1-C_6) アルキレンイミノ基を表し、 G は、保護されていてもよいビスホスホノメチル基、またはビスホスホノヒドロキシメチル基を表す）]

またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物；

[35] 上記〔34〕記載の一般式（III）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物の製造方法；

[36] 上記〔34〕記載の一般式（III）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物と製薬学的に許容される担体とを含有することを特徴とする医薬及び／又は獣医組成物；

[37] 上記〔34〕記載の一般式（III）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物を有効成分として含有することを特徴とする骨破壊抑制剤；

[38] 上記〔34〕記載の一般式（III）で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物を有効成分として含有することを特徴とする骨粗鬆症予防及び／又は治療剤；及び

[39] 骨組織分解に関する病気の予防及び／又は治療に、上記〔34〕記載

の一般式 (III) の化合物を使用すること
を提供する。

本発明のその他の目的、特徴、優秀性及びその有する観点は、以下の記載より当業者にとっては明白であろう。しかしながら、以下の記載及び具体的な実施例等の記載を含めた本件明細書の記載は本発明の好ましい態様を示すものであり、説明のためにのみ示されているものであることを理解されたい。本明細書に開示した本発明の意図及び範囲内で、種々の変化及び／又は改変（あるいは修飾）をなすことは、以下の記載及び本明細書のその他の部分からの知識により、当業者には容易に明らかであろう。本明細書で引用されている全ての特許文献及び参考文献は、説明の目的で引用されているもので、それらは本明細書の一部としてその内容はここに含めて解釈されるべきものである。

本明細書において、用語「及び／又は」とは、(1) 併合的接続関係と (2) 選択的接続関係の両方が存在することを意味しており、例えば「予防及び／又は治療」の場合では (1) 予防及び治療並びに (2) 予防又は治療の両方を包含する意味で使用されている。その他においても用語「及び／又は」は同様に (1) 併合的接続関係と (2) 選択的接続関係の両方を包含する意味で使用されている。

発明を実施するための最良の形態

上記一般式の化合物、特に一般式 (I)、(IV) 及び (VI) の化合物の R^1 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 及び R^{10} 中、「置換されていてもよいアルキル基」は、1 個以上の置換基（置換基としては下記で説明するようなものから選ばれることができる）で任意に置換されていてもよく、直鎖であるか、あるいは分岐鎖であってよく、その炭素数が、好ましくは 1 乃至 20 で、更に好ましくは 1 乃至 12 で、特に好ましくは 1 乃至 9 であり、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基等が挙げられる。

上記一般式の化合物、特に一般式 (I)、(IV) 及び (VI) の化合物の中の

R^1 、 R^3 、 R^4 、 R^7 、 R^8 及び R^{10} の中、「置換されていてもよいアラルキル基」は、アリール部分及び／又はアルキレン部分が任意に1個以上の置換基（置換基としては下記で説明するようなものから選ばれることができる）で置換されていてもよく、アリール部分の炭素数は、好ましくは6乃至10で、更に好ましくは6であり、アルキレン部分の炭素数は、好ましくは1乃至8で、更に好ましくは1乃至4であり、該アルキレン部分は直鎖であるか、あるいは分岐鎖であってよく、代表的なアラルキル基としては、任意に置換されていてもよいフェニル置換（ C_1-C_6 ）低級アルキル基（又は「フェニルー（ C_1-C_6 ）低級アルキレン基」とも言う）が挙げられ、例えば、ベンジル、2-又は4-ニトロベンジル、4-メトキシベンジル等のような任意に置換されていてもよいベンジル、任意に置換されていてもよいフェネチル、任意に置換されていてもよいフェニルプロピル（又は「フェニルトリメチレン」とも言う）、ナフチルプロピル（又は「ナフチルトリメチレン」とも言う）などが挙げられる。

また、上記一般式（I）の化合物の R^1 及び R^2 中、「置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基」における「置換されていてもよいアルキル部分」は、上記 R^1 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 あるいは R^{10} 中の「置換されていてもよいアルキル基」と同様のものから選ばれるものであり、該「置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基」としては、例えば、tert-ブチルオキシカルボニル基などの（ C_1-C_6 ）アルキルオキシカルボニル基が挙げられる。

上記一般式（I）の化合物の R^1 及び R^2 中、「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」における「置換されていてもよいアラルキル部分」は、上記の「置換されていてもよいアラルキル基」と同様のものから選ばれるものであり、該「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」としては、例えば、ベンジロキシカルボニル、2-又は4-ニトロベンジロキシカルボニル、4-メトキシベンジロキシカルボニル等のような任意に置換されていてもよいベンジロキシカルボニル及び任意に置換されていてもよいフェネチロキシカルボニルなどが挙げられる。

上記一般式 (I) の化合物の R^1 中、「3 個の置換分を有するシリル基」は、該置換分として、置換されていてもよいアルキル基及び／又は置換されていてもよいアリール基及び／又は置換されていてもよいアラルキル基を有するものが挙げられ、これらの置換分の「置換されていてもよいアラルキル基」は、上記のものと同様のものから選ばれるものである。また該置換分の「置換されていてもよいアルキル基」も、上記 R^1 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 あるいは R^{10} 中の「置換されていてもよいアルキル基」と同様のものから選ばれるものである。

さらに、該置換分の「置換されていてもよいアリール基」は、上記 R^1 、 R^3 、 R^4 、 R^7 、 R^8 あるいは R^{10} の「置換されていてもよいアラルキル基」の「アリール部分」と同様のものから選ばれるものであり、例えば、フェニル基、ナフチル基等が挙げられる。該「3 個の置換分を有するシリル基」の代表的なものとしては、例えば、トリメチルシリル基、tert-ブチルジメチルシリル基等のようなトリアルキルシリル基、tert-ブチルジフェニルシリル基等のようなアルキルジアリールシリル基等が挙げられる。

上記一般式 (I) の化合物の中の R^5 及び R^6 の中、「置換されていてもよいシクロアルキル基」は、1 個以上の置換基（置換基としては下記で説明するようなものから選ばれることができる）で任意に置換されていてもよく、単環式のものであるか、あるいは二環式などの複数の環の縮合した形態のものであってよく、その炭素数が、好ましくは 3 乃至 10 で、更に好ましくは 3 乃至 7 で、特に好ましくは 3 乃至 6 であり、例えば、シクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、[2.2.1]ビシクロヘプチル基等が挙げられる。

上記一般式 (I) の化合物の中の R^5 及び R^6 の中、「置換されていてもよい複素環式基」は、飽和あるいは不飽和のものであってよく、同一または異なる、窒素原子、酸素原子、硫黄原子などを含有し、単環式のものであるか、あるいは二環式などの複数の環の縮合した形態のものであってよく、1 個以上の置換基（置換基としては下記で説明するようなものから選ばれることができる）で任意に置

換されていてもよい。該「置換されていてもよい複素環式基」としては、例えば、5-、6-または7-員環のものが挙げられ、代表的にはイミダゾール、ピラゾール、イミダゾリン、イミダゾリジン、ピリジン、ピリミジン、ベンズイミダゾール、キナゾリン、プテリジン、プリン、1,3-ジアゼピン、アジリジン、アゼチジン、ピロール、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、ピペリジン、アゼピン、インドール、キノリン、イソキノリン、モルホリン、ピペラジンなどが挙げられる。また、 R^5 及び R^6 がそれらの結合する窒素原子と一緒にあって「置換されていてもよい複素環式基」を形成している場合には、それらの基は窒素原子を含有する単環式のものであるか、あるいは二環式などの複数の環の縮合した形態のものであってよく、飽和あるいは不飽和のものであってよく、例えば、アジリジン、アゼチジン、ピロール、ピロリジン、ピリジン、テトラヒドロピリジン、ピペリジン、アゼピン、インドール、キノリン、イソキノリン、モルホリン、ピペラジンなどが挙げられる。

上記一般式(I)及び(IV)の化合物の R^1 中の「水酸基の保護基」又は $R^{1'}$ 及び $R^{1''}$ 中の「保護された水酸基」の「保護基」は、有機合成の分野で当業者に公知のもの、例えば、ペプチド合成、ペニシリン合成、セファロスポリン合成、糖の合成などの分野で使用されたことがあるものから選ばれる。該「水酸基の保護基」および該「保護基」は、それを水で処理して除去可能なもの、水素添加分解して除去可能なもの、例えば、 $AlCl_3$ などのルイス酸触媒で除去可能なもの、亜鉛/酢酸で除去可能なもの、チオ尿素で除去可能なもの、酸又は弱塩基で除去可能なものなどが挙げられ、ベンジル、2,2,2-トリクロロエトキシカルボニル、アリロキシカルボニル、2-メトキシエトキシメチル、ホルミル、アセチル、クロロアセチル、ジクロロアセチル、トリチルなどが挙げられる。該基としては、生物学的すなわち生理条件下(例えば、生体内酵素等による酸化・還元あるいは加水分解などの生体内反応など)で、または化学的にヒドロキシル基を形成する基またはそれに変わる基であればいずれでもよい。該「水酸基の保護基」および該「保護基」としては、上記「3個の置換分を有するシリル基」、「置換されていてもよいアラルキル基」、テトラヒドロピラニル基、「置換されてい

もよいアルキルオキシカルボニル基」、「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」などから選ばれたものも挙げられる。

上記一般式 (I) 及び (IV) の化合物の R^2 、 R^5 、 R^6 、 $R^{1'}$ 、 $R^{1'}$ あるいは F 中、「アミノ基の保護基」は、有機合成の分野で当業者に公知のもの、例えば、ペプチド合成、ペニシリン合成、セファロスポリン合成、糖の合成などの分野で使用されたことがある保護基から選ばれる。該「アミノ基の保護基」は、それを水素添加分解して除去可能なもの、フッ化物で除去可能なもの、酸で除去可能なものなどが挙げられ、ベンジルオキシカルボニル、p-ニトロベンジルオキシカルボニル、トリチル、tert-ブトキシカルボニル、例えば、ホルミル、クロロアセチル、ジクロロアセチルなどの任意にハロゲンで置換されていてもよい (C_1-C_6) 脂肪族アシル、アリルオキシカルボニル、2-トリメチルシリルエトキシカルボニル、2,2,2-トリクロロエトキシカルボニルなどのアルコキシカルボニル、アリロキシカルボニル、2-メトキシエトキシメチルなどが挙げられる。該基としては、生物学的すなわち生理条件下 (例えば、生体内酵素等による酸化・還元あるいは加水分解などの生体内反応など) で、または化学的に遊離のアミノ基、あるいはそのプロトン付加された形態のものを形成しうる基またはそれに変じうる基であればいずれでもよい。該「アミノ基の保護基」としては、上記「置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基」、「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」、「9-フルオレニルメチルオキシカルボニル基」などから選ばれたものも挙げられる。

上記「置換されていてもよいアルキル基」、「置換されていてもよいアラルキル基」、「置換されていてもよいアリール基」、「置換されていてもよいアラルキル基」、「置換されていてもよいシクロアルキル基」、及び「置換されていてもよい複素環式基」における置換基としては、上記したようなアルキル基、上記したようなアリール基、水酸基、置換されていてもよいアミノ基 (例えば、アミノ、例えばメチルアミノ、エチルアミノ、イソプロピルアミノなどのN-低級 (C_1-C_4) アルキルアミノ、例えばフェニルアミノなどのN-アリールアミノ、例えばピ

リジルメチルアミノ、ベンジルアミノなどのアラルキルアミノ、例えばモルホリノ、ピペリジノ、ピペラジノ、N-フェニルピペラジノなどの脂環式アミノ、グアニジノなど)、アミジノ基、アシルイミドイル基(例えば、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基などの低級(C_2-C_5)アルカン酸から誘導されたもの、ベンズイミドイル基などの(C_7-C_{11})芳香族カルボン酸から誘導されたものなど)、ハロゲン(例、F, Cl, Br など)、ニトロ、低級(C_1-C_4)アルコキシ基(例、メトキシ、エトキシなど)、低級(C_1-C_4)アルキルチオ基(例、メチルチオ、エチルチオなど)、カルボキシ基、低級(C_2-C_6)アルカノイルオキシ基、低級(C_1-C_6)アルコキシカルボニルオキシ基、水酸基が保護されていてもよいホスホノ基(該保護基としては、上記したような「水酸基の保護基」、「置換されていてもよいアルキル基」、「置換されていてもよいアラルキル基」、「置換されていてもよいアリール基」、「置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基」及び「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」が挙げられる)などが挙げられる。

上記一般式の化合物、特には一般式(I)及び(IV)の化合物の中のX、A及びBの中、「置換されていてもよい(C_1-C_6)アルキレン基」及び「置換されていてもよいフェニレン基」、そして「置換されていてもよい(C_1-C_6)アルキレンイミノ基」及び「置換されていてもよいイミダゾリル基」における置換基としては、上記「置換されていてもよいアルキル基」等における置換基として挙げられたもののうちから選ばれることができる。

上記一般式の化合物、特には一般式(I)及び(IV)の化合物の中のBの中、「保護されていてもよいビスホスホノメチル基」及び「保護されていてもよいビスホスホノヒドロキシメチル基」の保護基としては、上記したような「水酸基の保護基」、「置換されていてもよいアルキル基」、「置換されていてもよいアラルキル基」、「置換されていてもよいアリール基」、「置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基」及び「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」が挙げられる。

上記一般式の化合物、特には一般式(I)及び(IV)の化合物の中のB及びE

の中、「アシルイミドイル基」としては、上記したような例えば、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基などの低級(C_2-C_3) アルカン酸から誘導されたもの、ベンズイミドイル基などの(C_7-C_{11}) 芳香族カルボン酸から誘導されたものなどが挙げられる。

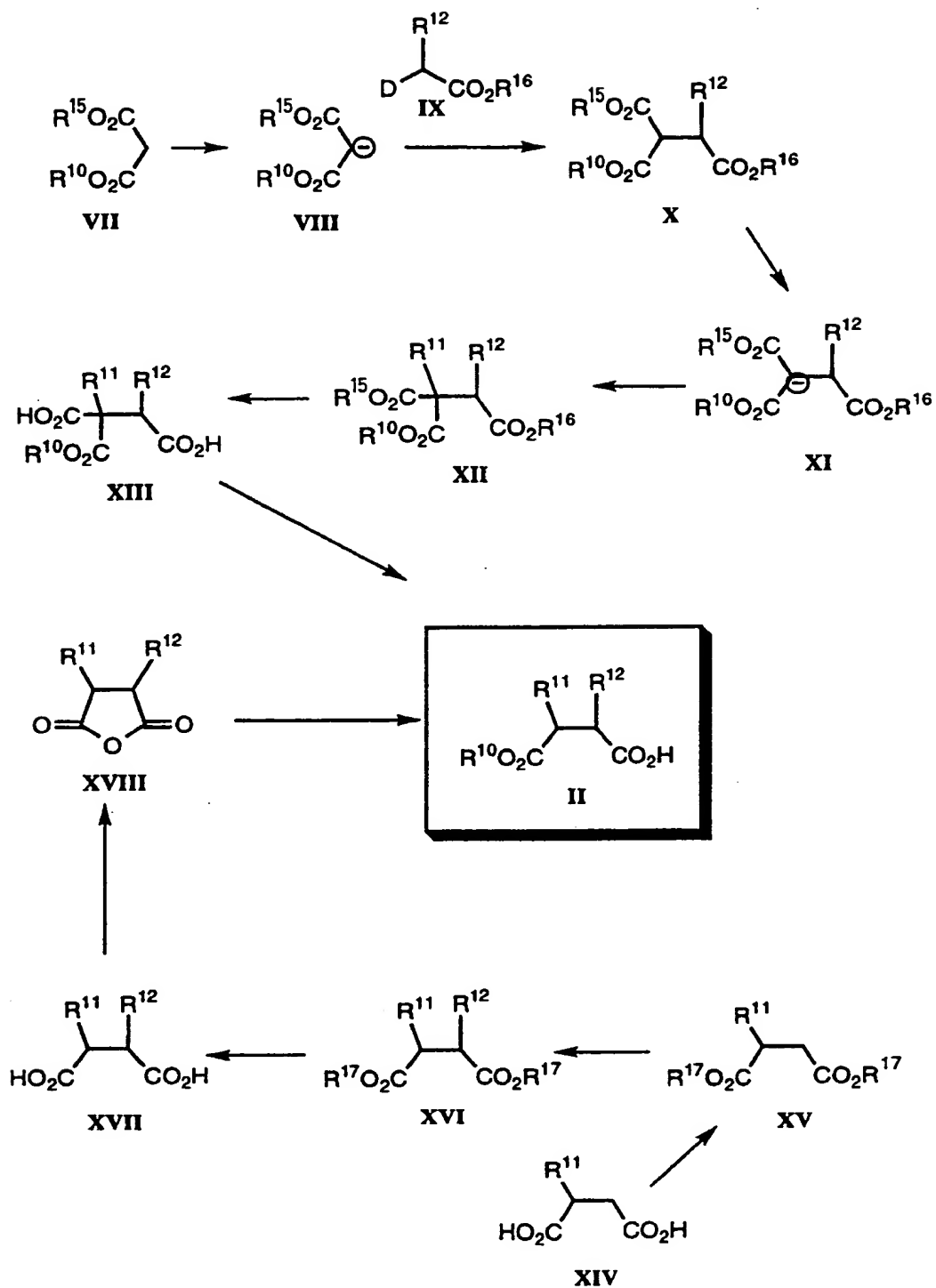
上記一般式の化合物、特に一般式 (IV) の化合物の中の R^{10} 中、「カルボキシル基の保護基」は、有機合成の分野で当業者に公知のもの、例えば、ペプチド合成、ペニシリン合成、セファロスポリン合成、糖の合成などの分野で使用されたことがある保護基から選ばれる。該「カルボキシル基の保護基」は、上記「水酸基の保護基」と同様なものの中から選んで使用することができ、それを水素添加、あるいは酸又は弱塩基などで処理して除去可能なものなどが挙げられ、上記した「置換されていてもよいアルキル基」、「置換されていてもよいアラルキル基」、「置換されていてもよいアリール基」、「置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基」及び「置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基」などの中から選んで使用することができる。

上記一般式の化合物、特に一般式 (IV) の化合物の中の R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、 R^{14} 、E 及びF 中、「保護された水酸基」、「保護されたグアニド置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたアミノ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたアミノ置換(C_1-C_6) アルキル基」、「保護されたカルボキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたヒドロキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたグアニド置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたアミノ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたカルボキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護された水酸基を含有する直鎖又は分枝鎖(C_1-C_8) アルキル基」、「保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_8) アルキル基」、「保護されたカルボキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基」、「保護されたビ

スホスホノヒドロキシメチル置換(C_1-C_{11})アルキル基」、「保護された窒素含有複素環式基」、「保護されたアミノ基」、「保護されたグアニド基」、「保護されたアミジノ基」、「保護されたアシルイミドイル基」、「保護されたベンズイミドイル基」、「保護されたビスホスホノメチル基」、「保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基」、または「保護された(C_1-C_{11})アルキル置換イミダゾール-3-イル基」におけるそれぞれの保護基は、上記した「水酸基の保護基」、「アミノ基の保護基」及び「カルボキシル基の保護基」の中からそれぞれ対応するものを選んで使用することができる。

本発明の式(I)の化合物は2つの互変異性体として存在する場合もある。さらに本発明の化合物は、式(I)の化合物に不斉炭素が存在し、その炭素に関して立体異性体として存在する。本発明はそれら異性体の混合物も、それぞれ個々の立体異性体も含む。本発明の化合物は、各エナンチオマー、ラセミ体、ジアステレオマーであってもよい。また、本発明の化合物は、その溶媒和物、酸付加塩であってよく、また置換基中にカルボキシル基を有するもの及び／又は水酸基を有するもの及び／又は置換されていてもよいアミノ基を有するもの、あるいはそれから誘導されたもののいかなるプロドラッグ体であってもよい。本発明の化合物のプロドラッグ体は、生体内で、代謝により、例えば、加水分解、酸化、還元、トランスエステル化などにより、一般式(I)の化合物などに変換しうるものが含まれ、例えば、エステル、エーテル、アミド、アルコール、アミン誘導物が含まれる。

次に本発明に係る前記一般式(I)で表される化合物並びにその製造中間体の合成ルート図を示して詳細に説明する。以下の記述においては、多くの化学文献において慣用されている方法にならい、化合物名に対し、順次番号を付し、その化合物をその番号を持って表示するものとする。まず、製造中間体として有用な一般式(II)の化合物の製造法につき説明する。



(上記合成ルートにおいて、 R^{10} 、 R^{11} および R^{12} は、前記と同意義であり、 R^{15} 、 R^{16} および R^{17} は、それぞれ同じかあるいは異なっていてよく、カルボキシル基の保護基、例えば置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキル基、ベンジル基、置換ベンジル基、フェナシル基または2,2,2-トリクロロエチル基を表し、D はハロゲンなどの置換しうる基を表す。)

一般式(VII)のマロン酸ジエステルを出発原料として、製造中間体として有用な一般式(II)の化合物を合成するルートは、 R^{11} が水素および水酸基を除く全ての場合に好適である。

一般式(X)の化合物は、D がハロゲンである α -ハロゲノカルボン酸エステル(IX)と一般式(VII)のマロン酸ジエステルをアニオン化した一般式(VIII)の化合物を反応させることにより得られる(ハロゲンとしてはフッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられるが、臭素が好ましい)。

該マロン酸ジエステル(VII)のアニオン化に使用する塩基としては、通常の反応に使用されるものが挙げられ、例えばアルカリ金属水素化物(例えば、水素化ナトリウムなど)、リチウムジイソプロピルアミド(LDA)、リチウムビス(トリメチルシリル)アミド、アルカリ金属アルコラート(例えば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウムプロポキシド、カリウム-*tert*-ブトキシド、カリウムエトキシドなど)などのアルコラート類等を用いることができるが、好ましくは水素化ナトリウムまたはカリウム-*tert*-ブトキシドである。

反応溶媒は不活性な有機溶媒を使用することができるが、例えば飽和炭化水素類(例えば、*n*-ヘキサン等)、エーテル類(例えば、テトラヒドロフラン(THF)など)、芳香族炭化水素類(例えば、ベンゼン、トルエンなど)、アミド類(例えば、ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルアセトアミド(DMAc)等)、ハロゲン化炭化水素類(例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等)等を用いることができるが、好ましくはDMFである。

反応温度は通常 $-78\sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $0\sim 20^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが、30分～4時間で充分であり、通常は1時間～2時間である。

続いて化合物(VIII)を一般式(IX)の α -ハロゲノカルボン酸エステルと反応させるには、反応溶媒として不活性な有機溶媒を用いることができ、例えば、飽和炭化水素類（例えば、*n*-ヘキサン等）、エーテル類（例えば、THF 等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DM Ac等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が使用され、好ましくはDMF が挙げられる。反応温度は通常 $-10\sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-5\sim 0^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常2 時間～24時間であり、好ましくは10時間～20時間である。

一般式(XII) の化合物は、一般式(X) の化合物をアニオン化体(XI)としハロゲン化($\text{C}_1\text{-C}_6$) アルキル（好ましくはヨウ化メチルなどのヨウ化($\text{C}_1\text{-C}_6$) アルキルである）、置換されたハロゲン化($\text{C}_1\text{-C}_6$) アルキル（好ましくは1-ベンジルオキシカルボニルアミノ-3- ヨードプロパン、1-ベンジルオキシカルボニルアミノ-5- ヨードペンタン、1-テトラヒドロピラニルオキシ-8- ヨードオクタン、1-エトキシエトキシ-2- ヨードエタン、1-*n*-ブチルオキシ-2- ヨードエタン、1-*iso*-ブチルオキシ-2- ヨードエタン、1-フェノキシ-2- ヨードエタン、1-テトラヒドロピラニルオキシ-3- ヨードプロパンなどである）、ハロゲン化アルケニル（好ましくはシンナミルブロミド ($\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH=CH-CH}_2\text{-Br}$)、メタリルヨージド [$\text{CH=C(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-I}$] などである）または置換されたハロゲン化アルケニル〔好ましくはニトロシンナミルブロミド ($\text{O}_2\text{N-C}_6\text{H}_5\text{-CH=CH-CH}_2\text{-Br}$)、メトキシカルボニルシンナミルブロミド、1-メトキシカルボニルフェニル-3- ヨードプロパン、シアノシンナミルブロミド、1-シアノフェニル-3- ヨードプロパン、シアノベンジルブロミド、1-ベンジルオキシフェニル-3- ヨードプロパンなどである〕と反応させた後、所望により水素添加することにより製造できる。

一般式(XI)の化合物の合成に使用する塩基としては、通常この種の反応に使用されるものが挙げられ、例えばLDA、リチウムビス(トリメチルシリル)アミド、アルカリ金属水素化物（例えば、水素化ナトリウムなど）、アルカリ金属アルコール（例えば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウムプロポキシド、カリウム-*tert*-ブトキシド、カリウムエトキシドなど）などのア

ルコラート類等が用いられ、好ましくは水素化ナトリウムが用いられる。

反応溶媒は不活性な有機溶媒を用いることができ、例えば、飽和炭化水素類（例えば、*n*-ヘキサン等）、エーテル類（例えば、THF 等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が用いられ、好ましくはDMF が挙げられる。反応温度は通常 -10～50℃であり、好ましくは10～30℃である。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが、通常30分～4時間であり、好ましくは1時間～2時間である。

これに続いてハロゲン化アルキルと反応させるには、反応溶媒は不活性な有機溶媒を使用することができ、例えば飽和炭化水素類（例えば、*n*-ヘキサン等）、エーテル類（例えば、THF 等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が用いられるが、好ましくはDMF である。反応温度は通常 -10～100℃であり、好ましくは-5～70℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常2時間～48時間であり、好ましくは10時間～20時間である。

さらに所望により水素添加し、一般式(XII)の化合物とするには、水素化触媒としてパラジウム炭素などのパラジウム触媒、白金等の触媒を使用することができ、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒などを使用することができ、例えばアルコール類（メタノール、エタノール等）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、酢酸又は水を挙げることができ、それらの混合物も用いられ、好ましくはメタノールまたはエタノールである。反応温度は通常0～50℃であり、好ましくは10～30℃である。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常1時間～24時間であり、好ましくは1時間～10時間である。

一般式(XIII)の化合物は、一般式(XII)を脱エステル化することにより製造される。 R^{10} 、 R^{15} 、 R^{16} は前記と同意義であるが、一般式(XIII)の化合物を得る

には R^{10} がtert-ブチル基、 R^{15} 及び R^{16} がベンジル基が好ましい。例えば R^{15} 及び R^{16} がベンジル基の場合、水素添加によって脱エステル化出来る。

水素化触媒としては、パラジウム炭素、白金等の触媒を使用することが出来るが、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒などを使用することができ、例えばアルコール類（メタノール、エタノール等）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、酢酸又は水を挙げることができ、それらの混合物も用いられ、好ましくはメタノールまたはエタノールである。反応温度は通常0～50℃であり、好ましくは10～30℃である。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが、通常1時間～24時間であり、好ましくは1時間～10時間である。

一般式(XIV)の化合物を出発原料として、製造中間体として有用な一般式(II)の化合物を合成するルートは、 R^3 が水素または水酸基の場合に好適である。

一般式(XV)の化合物は、一般式(XIV)のコハク酸誘導体を(a) N,N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド(DCC)、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)-カルボジイミド塩酸塩(EDC・HCl)等の縮合剤およびN,N-ジメチルアミノピリジンなどの塩基存在下、アルコール類と反応するか、(b) 式(XVI)をナトリウム、カリウム、セシウム等の塩に変換後、ハロゲン化アルキルまたはハロゲン化ベンジルと反応するか或いは、(c) 塩化チオニルとアルコール類の複合体とを反応することにより製造できる。

例えば、一般式(XIV)の化合物と塩化チオニル-アルコール類複合体とを反応させる場合(c)では、使用するアルコール類は特に制限がなく、例えばメタノール、エタノール、n-プロピルアルコール、iso-プロピルアルコール、tert-ブチルアルコール、フェノール、ベンジルアルコール、フェナシルアルコール、2,2,2-トリクロロエタノール等であり（好ましくは、メタノール、エタノール、iso-プロピルアルコール、tert-ブチルアルコールであり、さらに好ましくは、iso-プロピルアルコールである。）、反応溶媒を兼ねて使用する。

反応温度は通常-30～10℃であり、好ましくは-10～0℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常5時間～24時間であり、好ましくは10時間～15時間である。

一般式(XVI)の化合物は、一般式(XV)のコハク酸ジエステルをアニオン化しメタリルヨードと反応させた後、水素添加することにより製造できる。

該コハク酸ジエステル(XV)のアニオン化に使用する塩基としては、通常の反応に使用されるものが挙げられ、例えば、アルカリ金属水素化物（例えば、水素化ナトリウムなど）、LDA、リチウムビス（トリメチルシリル）アミド、アルカリ金属アルコラート（例えば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウムプロポキシド、カリウム-tert-ブトキシド、カリウムエトキシドなど）などのアルコラート類等を用いることができるが、好ましくはLDAである。反応溶媒は不活性な有機溶媒として、飽和炭化水素類（例えば、n-ヘキサン等）、エーテル類（例えば、THF等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等を用いることができるが、好ましくはTHFである。反応温度は通常 -78〜0 °Cであり、好ましくは -70〜-10 °Cである。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが30分〜24時間であり、通常は4時間〜12時間である。

この反応に続いてメタリルヨードと反応させるには、反応溶媒として不活性な有機溶媒を使用することができ、例えば飽和炭化水素類（例えば、n-ヘキサン等）、エーテル類（例えば、THF等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が使用され、好ましくはTHFである。反応温度は通常 -78〜0 °Cであり、好ましくは -70〜-10 °Cである。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常2時間〜48時間であり、好ましくは10時間〜20時間である。

さらに所望により水素添加し、一般式(XVI)の化合物とするには、水素化触媒としてパラジウム炭素、白金等の触媒を使用することが出来るが、好ましくはパラジウム炭素である。

反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒を使用することができ、例えばアルコール類（メタノール、エタノール等）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、酢酸又は水が用いられ、好ましくはメタノールである。反応温度は

通常0～50℃であり、好ましくは10～30℃である。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常1時間～24時間であり、好ましくは1時間～6時間である。

一般式(XVII)の化合物は、一般式(XVI)の化合物を脱エステル化することにより製造できる。例えばR¹⁷がiso-プロピル基の場合、アルカリ加水分解によって脱エステル化できる。加水分解に使用する塩基としては、通常の反応において塩基として使用されるものであれば特に制限はないが、例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸水素ナトリウム、水素化リチウム、水素化ナトリウム等であり、好ましくは水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどである。

反応溶媒としては、反応の進行を妨げず、原料を溶解せしめる溶媒であれば特に制限はないが、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、アルコール類、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等）、水、ケトン類（例えばアセトン等）等であり、好ましくはアルコール類、水、ジオキサン、アセトン又はこれらの混合溶媒である。反応温度は通常-20～150℃であり、好ましくは-10～100℃である。反応時間は通常5分～36時間であり、好ましくは、10分～24時間である。

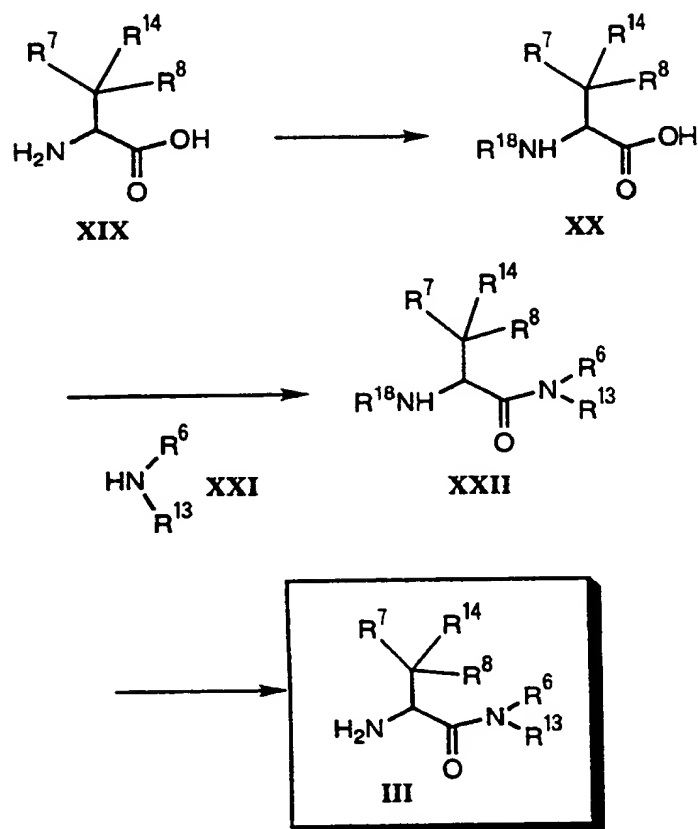
合成中間体として有用な一般式(II)の化合物は、(a)一般式(XIII)の化合物を脱炭酸するか、(b)一般式(XVII)のジカルボン酸から一般式(XVIII)の酸無水物を経由しアルコール類と反応させることにより製造できる。

(a) 一般式(XIII)の化合物を脱炭酸するには、トリエチルアミン、N-メチルモルホリン、N-エチルモルホリン等の三級アミンの存在下反応させる。反応溶媒としては、不活性な有機溶媒を使用することができ、例えば飽和炭化水素類（例えば、n-ヘキサン等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）等が挙げられ、好ましくはトルエンである。

反応温度は通常70～150℃であり、好ましくは100～120℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが、通常1時間～5時間であり、好ましくは2時間～3時間である。

(b) 一般式(XVII)のジカルボン酸から一般式(XVIII)の酸無水物を經由して製造中間体(II)を製造する反応は、例えば、[J. Org. Chem., 47, 4928(1982)]を参考に実施できる。該酸無水物(XVIII)と反応させるアルコール類は、特に制限はないが、例えばメタノール、エタノール、n-プロピルアルコール、iso-プロピルアルコール、tert-ブチルアルコール、フェノール、ベンジルアルコール、フェナシルアルコール、2,2,2-トリクロロエタノール等であり、好ましくはメタノール、エタノール、ベンジルアルコール、2,2,2-トリクロロエタノールである。

次に、製造中間体(III)の製造法につき説明する。



(上記合成ルートにおいて、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^{13} 及び R^{14} は、前記と同意義であり、 R^{18} は、例えば tert-ブチルオキシカルボニル(Boc) 基、ベンジルオキシカルボニル(Z) 基又は置換ベンジルオキシカルボニル基等のアミノ基の保護基である。)

製造中間体(III)において、 R^{14} が -X-E 基あるいは -X-A-E 基である場合、E が(a) 保護されたビスホスホノメチル基、(b) 保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基および (c) 置換イミダゾリルメチル基である化合物は、E がアミノ基、カルボキシ基およびヒドロキシメチル基である一般式(XXII)の化合物よりそれぞれ製造できる。

例えば、(a) E が保護されたビスホスホノメチル基の場合、保護された 4'-アミノフェニルアラニンをオルトギ酸エチルなどのギ酸エステルおよび亜リン酸ジエチルなどの亜リン酸エステルと反応することにより製造できる [Phosphorous and Sulfur 11, 311(1981) 参照]。

(b) E が保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基の場合は、保護された 4'-カルボキシルフェニルアラニンを酸ハライドに変換後、トリベンジルホスファイトなどのホスファイト化合物と反応することにより製造できる [Phosphorous, Sulfur, and Silicon, 113, 295(1996) 参照]。

さらに、(c) E が置換イミダゾリルメチル基である場合には、保護された 4'-ヒドロキシメチルフェニルアラニンをメタンスルホニル化あるいはp-トルエンスルホニル化した後イミダゾール誘導体を反応させることにより製造できる [J. Med. Chem., 31, 2193(1988) 参照]。

(a) 保護されたビスホスホノメチル基に変換する場合、例えば、4'-アミノフェニルアラニンをオルトギ酸エチルおよび亜リン酸ジエチルと混合加熱することにより得られるが、一般には無溶媒で行う。

反応温度は通常100～180℃であり、好ましくは140～160℃である。反応時間は使用する原料、反応温度などにより異なるが通常1時間～8時間であり、好ましくは1時間～6時間である。

(b) 保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基の場合、保護された 4'-カルボキシルフェニルアラニンを酸ハライドに変換する反応は、例えば、チオニルクロリドまたはオキザリルクロリドとDMFを用いて調製される塩化ジメチルクロロホルムイミニウムと反応させることにより得られる。反応溶媒としては不活性なものをを用いることができ、例えばアミド類（例えば、DMF等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられる。反応温度は通常-20～100℃であり、好ましくは-5～80℃である。反応時間は通常5分～24時間であり、好ましくは10分～8時間である。

続いて、保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基に変換する場合、1等量のプロトンドナー（好ましくは、アルコール、酢酸など）存在下トリアルキルホ

スファイトと反応させる。反応溶媒としては不活性なものを用いることができ、例えばアミド類（例えば、DMF 等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられる。反応温度は通常 $-20\sim 100^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-5\sim 50^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常 10 分～24 時間であり、好ましくは 30 分～8 時間である。

(c) 中間体であるスルホニル化体は、保護された 4'-ヒドロキシメチルフェニルアラニンとスルホニル化剤を塩基存在下に加えることにより得られる。スルホニル化試薬としては、例えば塩化メタンスルホニル、塩化p-トルエンスルホニルなどのハロゲン化アルキルスルホニル、ハロゲン化アリールスルホニルなどが挙げられ、例えば塩化メタンスルホニル、塩化p-トルエンスルホニルなどが好ましく、塩基としてはトリアルキルアミンなどのアルキルアミン類、ピリジンなどの窒素含有複素環化合物が挙げられるが、好ましくはトリエチルアミンである。反応溶媒としては不活性なものを用いることができ、例えばアミド類（例えば、DMF、DMAc 等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼンなど）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等を用いることができるが、好ましくはジクロロメタンである。反応温度は通常 $-20\sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-5\sim 20^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常 10 分～4 時間であり、好ましくは 30 分～2 時間である。

得られたスルホニル化中間体とアニオン化したイミダゾール誘導体を反応することにより、E が置換イミダゾリルメチル基である一般式(XXII)の化合物が得られる。アニオン化には、通常の反応に使用されるものが挙げられ、例えばアルカリ金属水素化物（例えば、水素化ナトリウムなど）、LDA、リチウムビス（トリメチルシリル）アミド、アルカリ金属アルコラート（例えば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウムプロポキシド、カリウム-tert-ブトキシド、カリウムエトキシドなど）などのアルコラート類等を用いることができるが、好ましくは水素化ナトリウムである。

一般式(XX)の化合物は、一般式(XIX)の化合物のアミノ基に、Boc 基、Z 基、置換ベンジルオキシカルボニル基等の保護基を従来の方法により導入し製造する

ことが出来る。

例えば、Z 基の場合は、通常使用される塩基（例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなど）の存在下、クロロベンジルホルメートを反応させることにより導入できる。

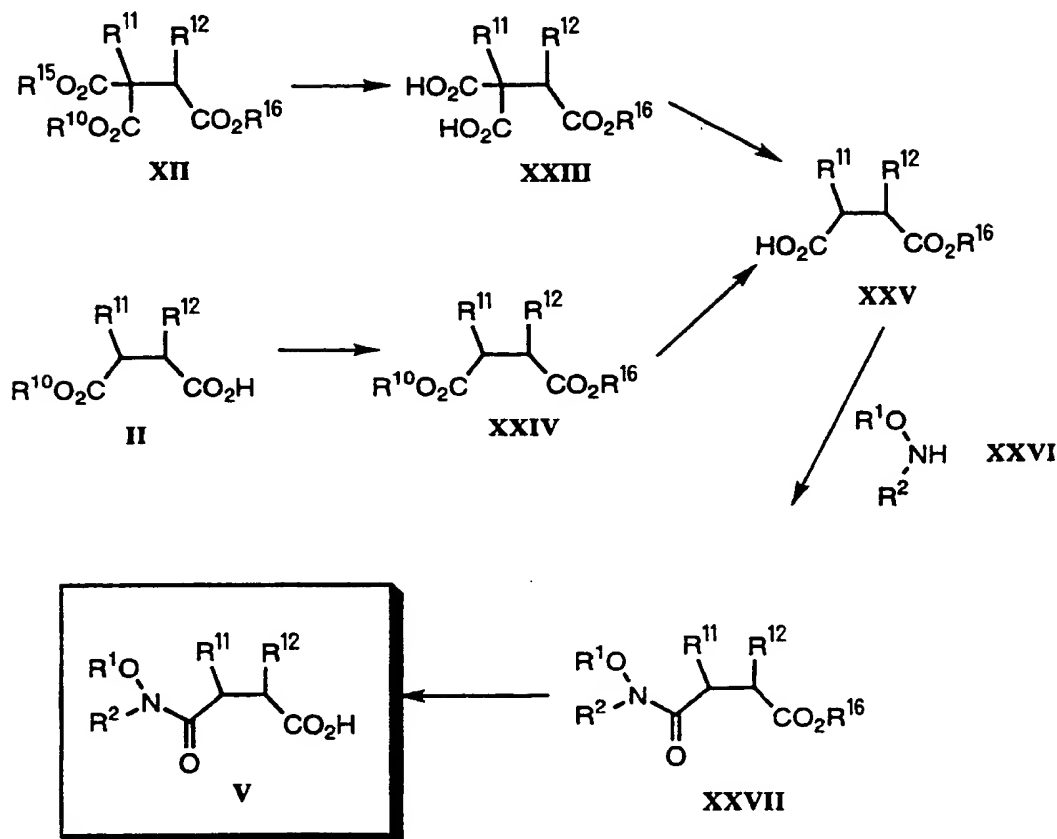
反応溶媒としては、エーテル類（例えば、ジオキサン等）、ケトン類（例えば、アセトン等）、水、或いはこれらの混合溶媒が挙げられる。反応温度は通常 $-20 \sim 30^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-5 \sim 5^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常 2 時間～24 時間であり、好ましくは 6 時間～15 時間である。

一般式(XXII)の化合物は、一般式(XX)の化合物と一般式(XXI)のアミン化合物を従来のカップリング技術により反応させることにより製造される (R^6 は前記と同意義であるが、好ましくは水素である。 $R^{1,3}$ は前記と同意義であるが、好ましくは、 (C_1-C_4) アルキル基（さらに好ましくはメチル基である）、 (C_3-C_6) アルキル基（さらに好ましくはシクロプロピル基である）、置換されてもよい (C_1-C_4) アルキル基（さらに好ましくは 2-N,N-ジメチルエチル基、保護された 2-カルボキシエチル基、保護された 2-ヒドロキシエチル基、保護された 2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、保護された 2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、保護された 6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基である）またはヘテロサイクリル基（さらに好ましくはピペリジル基、モルホリニル基である）。使用する縮合剤としては、DCC、EDC・HCl、N-エトキシカルボニル-2-エトキシ-1,2-ジヒドロキノリン(EEDQ)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(HOBT)誘導体、N-ヒドロキシ-5-ノルボネン-2,3-ジカルボキシイミド(HONB)誘導体、N-ヒドロキシスクシンイミド(HOSu)誘導体、塩化イソブチルオキシカルボニル、塩化エチルオキシカルボニルとの反応で生成する炭酸モノアルキルエステル誘導体、ジフェニルホスホリルアジド(DPPA)等を用いることができるが、好ましくは EDC・HCl である。反応溶媒は反応の進行を妨げず、原料を溶解させる溶媒であれば特に制限はないが、DMF、DMAc、酢酸エチル、ジエチルエーテル、ジクロロメタン、クロロホルム、ジオキサン等が挙げられ、好ましくは DMF である。

反応温度は通常 $-20 \sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-15 \sim 30^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常 1 時間～24 時間であり、好ましくは 2 時間～15 時間である。

中間体として有用な一般式(III)の化合物は、一般式(XXII)の化合物のアミノ保護基を除去することにより製造される。保護基の除去方法としては、その種類に応じてそれぞれに従来の当業者に広く知られた方法が適用される。例えば保護基が Bz 基である場合は、水素添加法が好ましい除去方法である。水素化触媒としてはパラジウム炭素、白金等の触媒を使用することが出来るが、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒であるなら特に制限はないが、アルコール類（メタノール、エタノール等）、アミド類（例えば、DMF、DMAcなど）、酢酸又は水が用いられ、好ましくはメタノールである。反応温度は通常、 $0 \sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $10 \sim 30^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常1時間～24時間であり、好ましくは1時間～6時間である。

次に製造中間体(V) の製造法につき説明する。



一般式(XXIII)の化合物は一般式(XII)の化合物を脱エステル化することにより製造される。 R^{10} 、 R^{15} 、 R^{16} は前記と同意義であるが、一般式(XXIII)の化合物を得るには、 R^{16} が2,2,2-トリクロロエチル基、 R^{10} 及び R^{15} がベンジル基が好ましい。例えば R^{10} 及び R^{15} がベンジル基の場合、水素添加によって脱エステル化出来る。

水素化触媒としてパラジウム炭素、白金等の触媒を使用することが出来るが、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒を用いることができ、例えばアルコール類(メタノール、エタノール等)、THF、DMF、DMAc、酢酸又は水が挙げられ、それらの混合物を用いることができ、好ましくはTHFである。反応温度は通常0～50℃であり、好ましくは10

～30℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常1時間～24時間であり、好ましくは1時間～6時間である。

一般式(XXIV)の化合物はコハク酸誘導体(II)を、N,N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド(DCC)、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)-カルボジイミド塩酸塩(EDC・HCl)等の縮合剤およびN,N-ジメチルアミノピリジンなどの塩基存在下、アルコール類と反応することにより製造できる。

使用するアルコール類は特に制限がなく、例えばメタノール、エタノール、n-プロピルアルコール、iso-プロピルアルコール、tert-ブチルアルコール、フェノール、ベンジルアルコール、フェナシルアルコール、2,2,2-トリクロロエタノール等である（好ましくは、2,2,2-トリクロロエタノールである。）。

反応溶媒は不活性な有機溶媒を使用することができ、例えば飽和炭化水素類（例えば、n-ヘキサン等）、エーテル類（例えば、THF等）、芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等を用いることができるが、好ましくはジクロロメタンである。

反応温度は通常-30～30℃であり、好ましくは-10～20℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常1時間～24時間であり、好ましくは3時間～15時間である。

一般式(XXV)の化合物は、(a)一般式(XXIII)の化合物を脱炭酸するか、(b)一般式(XXIV)の化合物を部分的に脱エステル化する事により得られる。

(a)一般式(XXIII)の化合物を脱炭酸するには、不活性溶媒中加熱する。不活性な有機溶媒としては、例えば飽和炭化水素類（例えば、n-ヘキサン等）、芳香族炭化水素類（例えば、トルエン、ベンゼンなど）等が挙げられ、好ましくはトルエンである。反応温度は通常70～150℃であり、好ましくは100～120℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常1時間～5時間であり、好ましくは2時間～3時間である。

(b)一般式(XXIV)の化合物の部分的脱エステル化は、例えばR¹⁰がベンジル基の場合水素添加により、R¹⁰がtert-ブチル基の場合酸で処理することにより達

成できる。

水素化触媒としてパラジウム炭素、白金等の触媒を使用することが出来るが、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒を使用することができ、例えばアルコール類（メタノール、エタノール等）、エーテル類（例えば、THF 等）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、酢酸又は水が用いられ、好ましくはTHF である。反応温度は通常 0～50℃であり、好ましくは10～30℃である。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常 1 時間～24 時間であり、好ましくは 1 時間～6 時間である。

使用する酸としては、トリフルオロ酢酸(TFA)、有機溶媒（酢酸エチル、ジオキサン等）に溶解した塩酸溶液などが用いられるが、好ましくはTFA であり、これを溶媒として使用する。

反応温度は、通常 -10～50℃であり、好ましくは 0～30℃である。

反応時間は使用するジエステル体(XXIV)、酸、反応温度などにより異なるが、通常30分～24時間であり、好ましくは 1 時間～15時間である。

一般式(XXVII) の化合物は、ハーフエステル体(XXV) を酸ハライドに変換後、保護されたヒドロキシアミン(XXVI)と反応することにより製造できるが、R¹、R² の保護基とR¹⁶ の保護基を選択的に除去する目的で R¹⁶ は2, 2, 2-トリクロロエチル基が好ましい。

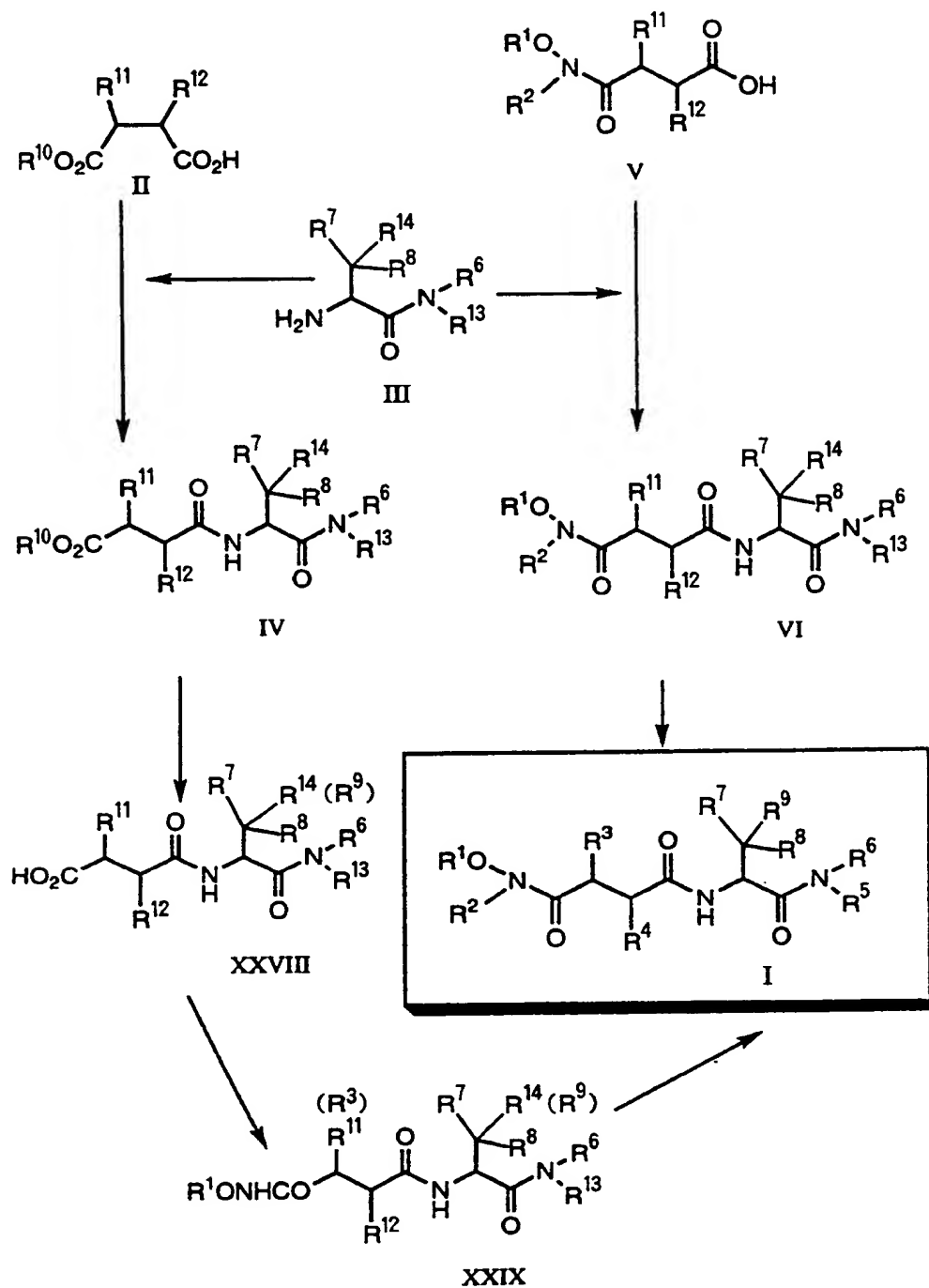
酸ハライドに変換する反応は、チオニルクロリドまたはオキザリルクロリドとDMF を用いて調製される塩化ジメチルクロロホルムイミニウムと反応させることにより得られる。反応溶媒としては不活性なものを使用することができ、例えば芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられるが、好ましくは、ジクロロメタンである。反応温度は通常 -20～100℃であり、好ましくは-5～80℃である。反応時間は通常 5 分～24時間であり、好ましくは10分～8 時間である。得られた中間体は、塩基存在下に保護されたヒドロキシアミン(XXVI)と反応することにより得られるが、反応溶媒としては、不活性なものが使用でき、例

えば芳香族炭化水素類（例えば、ベンゼン、トルエンなど）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられるが、好ましくは、ジクロロメタンである。塩基としては、トリアルキルアミン、ピリジンなどの第三級アミン類などが挙げられるが、トリエチルアミンが好ましい。反応温度は通常 $-20 \sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-5 \sim 30^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常 5 分～24 時間であり、好ましくは 10 分～5 時間である。

一般式(V)の化合物は一般式(XXVII)の化合物を脱エステル化することにより得られる。例えば、 R^{16} が 2,2,2-トリクロロエチル基の場合、酢酸を反応溶媒として使用し亜鉛で処理することにより除去できる。反応温度は、通常 $0 \sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $5 \sim 40^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常 30 分～15 時間であるが、好ましくは 1 時間～5 時間である。

次に製造中間体(IV)、(VI)及び目的化合物(I)の製造法につき説明する。

中間体 (IV)、(VI) 及び目的化合物 (I) の合成ルート



上記合成ルートにおいて、各 $R^1 \sim R^{14}$ の各基は、前記と同意義である。

一般式(IV)の化合物は製造中間体(II)と(III)を従来のカップリング技術により反応させることにより製造される(R^{10} は前記と同意義であるが、カルボキシ基の保護基、例えば置換されていてもよいアルキル基、置換されていてもよいアラルキル基などが挙げられ、好ましくは *tert*-ブチル基、ベンジル基、置換ベンジル基、フェナシル基、2,2,2-トリクロロエチル基であり、特に好ましくは、*tert*-ブチル基、またはベンジル基である。))。

この反応に使用する縮合剤としては、例えばDCC、EDC・HCl、EEDQ、HOBT誘導体、HONB誘導体、HOSu誘導体、塩化イソブチルオキシカルボニル、塩化エチルオキシカルボニルとの反応で生成する炭酸モノアルキルエステル誘導体、DPPA等が挙げられ、好ましくはEDC・HClである。

反応溶媒は反応の進行を妨げず、原料を溶解させる溶媒であれば特に制限はないが、例えばアミド類(例えば、DMF、DMAc等)、エステル類(例えば、酢酸エチル等)、エーテル類(例えば、ジエチルエーテル、ジオキサン等)、ハロゲン化炭化水素類(例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等)等が挙げられる。

反応温度は通常 $-20\sim 50^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは $-15\sim 30^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は通常1時間～24時間であり、好ましくは2時間～15時間である。

一般式(XXVIII)の化合物は式(IV)の化合物を脱エステル化し続いて所望により R^{14} を目的の官能基である R^9 に変換することにより製造される。例えば *tert*-ブチルエステルの場合、脱エステル化はトリフルオロ酢酸(TFA)、塩化水素を酢酸エチル或いはジオキサンに溶解した溶液で処理することにより達成できる。

反応温度は通常 $-10\sim 20^{\circ}\text{C}$ で、好ましくは $-5\sim 5^{\circ}\text{C}$ である。反応時間は使用する原料、酸、反応温度などにより異なるが通常1～24時間で、好ましくは1～15時間である。

続いて R^{14} を R^9 にあるいは R^{14} を R^9 に変換する場合、例えば R^{14} が保護されたアミノ基を含有する基であり R^9 がアセトイミドイルイミノ基を含有する基であるときは、アミノ基を脱保護し、エチルアセトイミデートと反応することにより変換できる。

アミノ基の保護基がBoc 基である場合は、TFA での処理により tert-ブチルエステルと同時に除去される。また、Z 基の場合は、水素添加法により脱保護できる。

水素化触媒としてパラジウム炭素、白金等の触媒を使用することが出来るが、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒などを使用できるが、例えばアルコール類（メタノール、エタノール等）、エーテル類（例えば、THF 等）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、酢酸又は水が用いられ、好ましくはメタノールである。反応温度は通常 0～50℃であり、好ましくは10～30℃である。

反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常 1 時間～24 時間であり、好ましくは 1 時間～15 時間である。

脱保護したアミノ基にアセトイミドイル基を導入するには、通常使用される塩基（炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基または、トリアルキルアミン、N-メチルモルホリン、ピリジン、N,N-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基）の存在下エチルアセトイミデートと反応させる。

反応溶媒は反応の進行を妨げず、原料を溶解せしめる溶媒であれば特に制限はないが、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、エステル類（例えば、酢酸エチル等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル、ジオキサン等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられ、好ましくはDMF である。反応温度は通常 -20～50℃であり、好ましくは-5～30℃である。反応時間は通常 5 分～24 時間であり、好ましくは10分～15時間である。

一般式(XXIX)の化合物は、一般式(XXVIII)のカルボン酸と水酸基を保護したヒドロキシルアミンを従来のカップリング技術により反応させることにより製造することができる（水酸基の保護基としては、当該分野で知られたもののうちから選んで用いることができるが、例えば未置換又は置換のベンジル基、トリアルキルシリル基、tert-ブチルジフェニルシリル基、テトラヒドロピラニル基、tert-ブチル基等が挙げられるが、好ましくはベンジル基である。）。

使用する縮合剤としては、例えばDCC、EDC・HCl、EEDQ、HOBT誘導体、HONB誘導体、HOSu誘導体、塩化イソブチルオキシカルボニル、塩化エチルオキシカルボニルとの反応で生成する炭酸モノアルキルエステル誘導体、DPPA等が挙げられ、好ましくはEDC・HClである。反応溶媒は反応の進行を妨げず、原料を溶解せしめる溶媒であれば特に制限はないが、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、エステル類（例えば、酢酸エチル等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル、ジオキサン等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられ、好ましくはDMFが用いられる。反応温度は通常-20～20℃であり、好ましくは-15～0℃である。反応時間は通常1時間～72時間であり、好ましくは2時間～48時間である。

一般式(VI)の化合物は製造中間体(III)と(V)を従来のカップリング技術により反応させることにより製造される(R^1 、 R^2 は前記と同意義であるが、好ましくは R^1 がtert-ブチル基、ベンジル基、置換ベンジル基、Boc基であり、特に好ましくはベンジル基であり、 R^2 がBoc基、Z基である。)。

この反応に使用する縮合剤としては、例えばDCC、EDC・HCl、EEDQ、HOBT誘導体、HONB誘導体、HOSu誘導体、塩化イソブチルオキシカルボニル、塩化エチルオキシカルボニルとの反応で生成する炭酸モノアルキルエステル誘導体、DPPA等が挙げられ、好ましくはEDC・HClである。

反応溶媒は反応の進行を妨げず、原料を溶解させる溶媒であれば特に制限はないが、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、エステル類（例えば、酢酸エチル等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル、ジオキサン等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられる。

反応温度は通常-20～20℃であり、好ましくは-15～0℃である。反応時間は通常1時間～24時間であり、好ましくは2時間～15時間である。

一般式(I)の化合物は一般式(VI)の化合物または一般式(XXIX)の化合物の水酸基、アミノ基の保護基を除去することにより、または続いて所望により、 $R^{1'}$ を R^3 に、 $R^{1'2}$ を R^4 に、 $R^{1'3}$ を R^5 に、若しくは $R^{1'4}$ を R^9 に変換する事により得られる。

水酸基の保護基がベンジル基、アミノ基の保護基がZ基或いは(C1-Z)である場

合は、水素添加法で同時に脱保護できる。

水素添加法でベンジル基を除去する場合、水素化触媒としてパラジウム炭素、白金等の触媒を使用することができるが、好ましくはパラジウム炭素である。反応溶媒としては、触媒毒とならない不活性な有機溶媒などを使用することができ、例えばアルコール類（メタノール、エタノール等）、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、酢酸又は水が用いられ、好ましくはメタノールまたは酢酸である。反応温度は通常 0～100℃であり、好ましくは 10～50℃である。反応時間は使用する原料、溶媒、反応温度などにより異なるが通常 1 時間～24 時間であり、好ましくは 1 時間～15 時間である。

続いて R^{14} を R^9 に変換する場合、例えば R^{14} が保護されたアミノ基を含有する基であり R^9 がアセトイミドイルイミノ基を含有する基であるときは、アミノ基を脱保護し、エチルアセトイミデートと反応することにより変換できる。

脱保護したアミノ基にアセトイミドイル基を導入するには、通常使用される塩基（炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基または、トリアルキルアミン、N-メチルモルホリン、ピリジン、N,N-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基）の存在下エチルアセトイミデートと反応させる。

反応溶媒は反応の進行を妨げず、原料を溶解せしめる溶媒であれば特に制限はないが、アミド類（例えば、DMF、DMAc等）、エステル類（例えば、酢酸エチル等）、エーテル類（例えば、ジエチルエーテル、ジオキサン等）、ハロゲン化炭化水素類（例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等）等が挙げられ、好ましくは DMF である。反応温度は通常 -20～50℃であり、好ましくは -5～30℃である。反応時間は通常 5 分～24 時間であり、好ましくは 10 分～15 時間である。

以上のようにして得られた反応生成物は反応終了後、通常の単離精製方法、例えば水又は有機溶媒による抽出、濃縮、中和、蒸留、カラムクロマトグラフィーおよび再結晶などの方法により容易に単離することができる。

得られる化合物は、その溶媒和物あるいは塩（酸付加塩を含む）の型であって

よく、それらは医薬としてまたは製薬学的にあるいは生理的に許容される酸又は塩基類から誘導されたものであってよい。これら塩としてはそれに限定されるものではないが、次のようなものがあげられる：塩酸、臭素酸、ヨウ素酸、硫酸、硝酸、リン酸、過塩素酸などの無機酸との塩；場合によっては、酢酸、プロピオン酸、シュウ酸、コハク酸、クエン酸、アスコルビン酸、乳酸、p-トルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、フマル酸、酒石酸、マレイン酸などの有機酸との塩；ナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウムなどのアルカリ金属あるいはアルカリ土類金属との塩、さらにはアンモニウムなどの無機塩基類との塩、有機塩基類（例えば、ジメチルアミン、ジエチルアミンなどのジアルキルアミン類、トリアルキルアミン類、ジベンジルアミン、エタノールアミン、トリエタノールアミン、モルホリン、N-メチルモルホリン、ピペリジンなど）との塩。

また、これら化合物(I)は、常法により製薬学的にあるいは生理学的に許容しうる酸または塩基との塩、たとえば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩など無機酸との塩、化合物によって酢酸塩、シュウ酸塩、コハク酸塩、マレイン酸塩などの有機酸との塩、ナトリウム塩、カリウム塩などアルカリ金属との塩、カルシウム塩などアルカリ土類金属との塩に導くことができる。

本発明により得られる化合物を適用する組織分解に関する疾病とは、アルツハイマー、パーキンソン病、肺炎、潰瘍性大腸炎、アフタ性潰瘍、自己免疫性疾患（慢性関節リウマチ、クローン病、自己免疫性疾患における貧血）、変形性関節症、歯周病疾患、角膜潰瘍、ぶどう膜炎、各種水疱症（先天性表皮水疱症、後天性表皮水疱症、晩発性皮膚ポルフィリン症、類天疱瘡、尋常性天疱瘡）、難治性皮膚潰瘍（褥瘡、放射線治療患者における皮膚潰瘍、糖尿病患者における皮膚潰瘍、閉塞性動脈硬化症患者における皮膚潰瘍）、骨粗鬆症、ベーチェット病、血管新生（癌増殖に随伴する、リンパ種、卵巣癌、転移および浸潤）、悪液質、各種感染症（マラリア、C型肝炎、HIV感染症、結核、敗血症）、多発性硬化症、乾癬、糖尿病、分裂病、うつ病等を意味する。

かくして製造される化合物(I) およびその塩は、低毒性で且つ経口吸収性に優れ、脊椎動物由来のマトリックスメタロプロテイナーゼ (MMP) 活性を強力に抑制

したり、及び／又は腫瘍壊死因子- α (TNF- α) 変換酵素活性を強力に抑制し、動物とりわけ哺乳動物(例えば、ヒト、イヌ、ウサギ、ラットなど)に対してそれらの組織などのマトリックスメタロプロテイナーゼ類(MMPs)の阻害剤、及び／又は腫瘍壊死因子- α (TNF- α) 変換酵素阻害剤として有用である。かくして、本発明の化合物(I) およびその塩は、脊椎動物由来のMMPs及び／又はTNF- α 変換酵素に関連した疾患、例えば、アルツハイマー、パーキンソン病、膵炎、潰瘍性大腸炎、アフタ性潰瘍、自己免疫性疾患(慢性関節リウマチ、クローン病、自己免疫性疾患における貧血)、変形性関節症、歯周病疾患、角膜潰瘍、ぶどう膜炎、各種水疱症(先天性表皮水疱症、後天性表皮水疱症、晩発性皮膚ポルフィリン症、類天疱瘡、尋常性天疱瘡)、難治性皮膚潰瘍(褥瘡、放射線治療患者における皮膚潰瘍、糖尿病患者における皮膚潰瘍、閉塞性動脈硬化症患者における皮膚潰瘍)、骨粗鬆症、ベーチェット病、血管新生(癌増殖に随伴する、リンパ種、卵巣癌、転移および浸潤)、悪液質、各種感染症(マラリア、C型肝炎、HIV感染症、結核、敗血症)、多発性硬化症、乾癬、糖尿病、分裂病、うつ病などの組織分解に関する疾病の予防及び／又は治療剤として有望である。特に本発明の化合物(I) およびその塩は、MMPs及び／又はTNF- α 変換酵素に対して優れた阻害活性を有するばかりでなく、経口投与等でのバイオアベイラビリティ(例えば、経口吸収性など)に優れており、組織分解に関する疾病の予防及び／又は治療、さらには症状のさらなる悪化の防止などのための適用が容易であり、医薬として優れている。

例えば、本発明により得られる：

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-
N^e - アセトイミドイル-L- リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-
4'- アミノメチル- L-フェニルアラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R),3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-L-
アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-

L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N⁴-[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-3(R)-
イソブチル-2-(RS)-(3- フェニルプロピル) スクシンアミド・1 酢酸塩

N⁴-[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-3(R),
2(RS)-ジイソブチルスクシンアミド・1 酢酸塩

N⁴-[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-3(R)-
イソブチル-2(R or S)- メチルスクシンアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(RS)- メチルサクシニル]-
L-オルニチン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)
) サクシニル]- N^c - アセトイミドイル-L- リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)- メチルサクシニ
ル]-4'-[テトラメチル ビス(ホスホノ) メチルイミノ]-L-フェニルアラニン
N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)- メチルサクシニ
ル]-4'-[トリメチル ビス(ホスホノ) メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-
メチルアミド・1 ナトリウム塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(RS)- メチルサクシニル]-
4'-[テトラエチル ビス(ホスホノ) メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メ
チルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(RS)- メチルサクシニル]-
4'-[トリエチル ビス(ホスホノ) メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチ
ルアミド・1 ナトリウム塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(RS)- ジイソブチルサクシニル]-4'- ア
ミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2- ヒドロキシエチル) アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(3-フェニルプロ
ピル) サクシニル]- N^c - アセトイミドイル-L- リジンN-(2- ヒドロキシエチル
) アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-L-オルニチン N-シクロプロピルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-[2-ヒドロキシ-1(RS)-メチルエチル]アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-(ピペリジン-1-イル)アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(モルホリン-4-イル)アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(S)-ヒドロキシサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル)アミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-N^c -プロピオンイミドイル-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-[3-(4'-グアニジノフェニル)プロピル]サクシニル]-L-オルニチン-N-メチルアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(p-アミノメチル

ベンジル) サクシニル]-L-オルニチン N- メチルアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(p-アミノメチルベンジル) サクシニル]-4'-アミノメチル-L- フェニルアラニン N- メチルアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[p-(p- トルエンスルホンアミドメチル) ベンジル] サクシニル]-L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(p-フタルイミドメチルベンジル) サクシニル]-L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(p-メタンスルホンアミドメチルベンジル) サクシニル]-L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(m-アミノメチルベンジル) サクシニル]-L- アラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(2-フェノキシエチル) サクシニル]-L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(3-シクロヘキシルプロピル) サクシニル]-L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-(2-ナフチルメチル)-3(R or S)-(3- フェニルプロピル) サクシニル]-L-アルギニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(o-アミノメチルベンジル) サクシニル]-L- アラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(RS)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-L- アラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(m-イソプロピルイミノメチルベンジル) サクシニル]-L-アラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(o- アミノメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-アラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(p- アミノメ

チルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[5-(アセトイミ
ドイルイミノ) ペンチル] サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[5-(イソプロピ
ルイミノ) ペンチル] サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[5-(ピリジン-4
-イルメチルイミノ) ペンチル] サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1
酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-メトキシ
カルボニルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢
酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[2-(2-エトキシ
エトキシ) エチル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-カルボキ
シフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(8-ヒドロキシオ
クチル) サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(2-n-ブチルオキ
シエチル) サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(2-イソブチルオ
キシエチル) サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(m-メトキシ
カルボニルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢
酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-ヒドロキ
シフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(モルホリン
-4-イル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-(3-フェニルブ

ロピル) サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(m- カルボキシフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(ピペリジン-1- イル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)- メチルサクシニル]-N^c - ベンズイミドイル-L- リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N⁴ -[3- アミノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹ - ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソブチルスクシンアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-tert- ロイシン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-オルニチン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(p- グアニドメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-オルニチン N- メチルアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(3,4,4- トリメチル-2,5- ジオキソ- イミダゾリジン-1- イル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-3(S)- イソブチル-2(R or S)-(8-ヒドロキシオクチル) サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)- ジイソブチルサクシニル]-4'- アミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2-カルボキシエチル) アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)- ジイソブチルサクシニル]-4'- アセトイミドイルイミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2-カルボキシエチル

) アミド・1 酢酸塩

N^a-[2- アミノ-2- メチル-1(RS)- メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)- メチルサクシニル]-4'- アミノメチル-L- フェニルアラニン N-(モルホリン-4- イル) アミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(S)-ヒドロキシサクシニル]-4'- アミノメチル-L- フェニルアラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)- ジイソブチルサクシニル]-4'- アミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)- ジイソブチルサクシニル]-4'- アセトイミドイルイミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(RS)- ジイソブチルサクシニル]-4'- アセトイミドイルイミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2-ヒドロキシエチル) アミド・2 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(p- アミノフェニル) プロピル] サクシニル]-N^c - アセトイミドイル-L- リジン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミド・3 酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(RS)- ジイソブチルサクシニル]-4'- アセトイミドイルイミノメチル-L- フェニルアラニン N-(2-ヒドロキシ-1, 1- ジメチルエチル) アミド・1 酢酸塩

N^a-[3- アミノ-2, 2- ジメチル-1(RS)- メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

N^a-[2- アミノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-2(R or S)- [3-(p-アミノメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド

ド・2 酢酸塩

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-O-(2,3,4,6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシル)-L-セリン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-O-(β-D-グルコピラノシル)-L-セリン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N⁴-[4-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)-1(S)-メチルカルバモイルブチル]-N¹-ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・1 酢酸塩

N⁴-[2-アミノ-2-メチル-1(RS)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹-ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

N⁴-[3-アミノ-2,2-ジメチル-1(RS)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹-ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

N⁴-[2-アミノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹-ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-O-(2,3,4,6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシル)-L-セリン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-O-(β-D-グルコピラノシル)-L-セリン N-メチルアミド・1 酢酸塩

N⁴-[4-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)-1(S)-メチルカルバモイルブチル]-N¹-ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・1 酢酸塩

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-カルバモ

イルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩
 N⁴-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソプロピル-3(R S)-[3-(p-アミノメチル
 フェニル) プロピル] サクシニル]-L-オルニチン N- メチルアミド・2 酢酸塩
 N⁴-[2- アミノ-1(S)-メチルカルバモイルエチル]-N¹- ヒドロキシ-2(R or S)-
 [3-(p-アミノメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・
 2 酢酸塩

等の化合物は、MMPs及び／又はTNF- α 変換酵素に対して優れた阻害活性を有し、
 且つ従来化合物と比較して飛躍的に経口投与でのバイオアベイラビリティが向
 上している。よってこれら化合物は、組織分解に関する疾病に対して適用が容易
 であり、且つ治療及び／又は予防効果の期待できる有用な化合物である。

さらに、本発明で得られる化合物のうち、その官能基として保護されていても
 よいホスホノ基を含有するものは、骨破壊抑制活性を示すことが期待され、骨粗
 鬆症などの予防及び／又は治療剤として有望と考えられるし、骨組織分解に関す
 る病気の予防及び／又は治療に用いることが期待される。

次に、本発明に係る化合物の生物活性の測定法、剤型、投与量等につき説明す
 る。本発明に係る一般式(I) で表される化合物のヒト線維芽細胞由来コラゲナー
 ゼ(組織破壊に関するメタロプロテイナーゼ) 阻害活性は、Y. Murawaki らの方
 法[Journal of Hepatology, 18, p328-334 (1993)]により、また、ヒト線維芽細
 胞由来ストロメライシン阻害活性は、S. S. Twining の方法[Anal. Biochem, 143
 , p30 (1984)] により試験される。この試験を行った結果は、試験例としてその
 具体的な測定手法と共に後述する。

医薬として用いる場合、化合物(I) あるいはその塩は、経口投与、局所投与、
 または非経口投与等、目的に応じていずれの投与形態(吸入法、あるいは直腸投
 与も包含される)によってもよく、医薬品組成物あるいは製剤(例えば、粉末剤
 、顆粒剤、錠剤、ピル剤、カプセル剤、注射剤、シロップ剤、エマルジョン剤、
 エリキシル剤、懸濁剤、溶液剤、ゲル調整品など)として用いることができ、そ
 れらは少なくとも一つの本発明の化合物を単独であるいは医薬として許容される
 担体、アジュバント剤、賦形剤、補形剤及び／又は希釈剤と混合して用いること

ができる。

医薬用の組成物は通常の方法に従って製剤化することができる。

経口投与用の固型投与剤型としては、粉剤、顆粒剤、錠剤、ピル剤、カプセル剤などの上記したものあげられる。そのような剤型において、活性成分化合物は、少なくとも一つの添加物、例えば、ショ糖、乳糖、セルロース糖、マンニトール、マルチトール、デキストラン、デンプン類、寒天、アルギネート類、キチン類、キトサン類、ペクチン類、トラガントガム類、アラビアゴム類、ゼラチン類、コラーゲン類、カゼイン、アルブミン、合成又は半合成のポリマー類又はグリセリド類と混合することができる。そのような剤型物はまた、通常の如く、さらなる添加物を含むことができ、例えば不活性希釈剤、マグネシウムステアレートなどの滑沢剤、パラベン類、ソルビン酸などの保存剤、アスコルビン酸、 α -トコフェロール、システインなどの抗酸化剤、崩壊剤、結合化剤、増粘剤、緩衝化剤、甘味付与剤、フレーバー付与剤、パーフェューム剤などがあげられる。錠剤及びピル剤はさらにエンテリックコーティングされて製造されることもできる。

代表的には、経口投与のためのタブレットおよびカプセルは1回毎の服用量を表示形式とするものであり、通常的手段を用いて以下に示す慣用の添加剤を含有せしめることができる。タブレットは、通常の製薬の実施によく知られた方法に従って被覆せられる

- (1) シロップ、アカシア、ゼラチン、ソルビトール、トラガントゴム、またはポリビニルピロリドンのようなつなぎの物質としての通常の賦形剤、
- (2) ラクトース、砂糖、トウモロコシデンプン、リン酸カルシウム、ソルビトールまたはグリシンのような充填剤、
- (3) 例えばステアリンマグネシウム、タルク、ポリエチレングリコールまたはシリカのようなタブレット化した潤滑剤、
- (4) ジャガイモデンプンのような分解剤またはラウリル硫酸塩ナトリウムのような許容しうる湿った薬品。

経口液状製剤は、例えば、当該分野で普通用いられる不活性希釈剤、例えば水などを含んでいてよいもので、代表的には水分又は油分を含んだ懸濁液、溶液、

乳濁液、シロップ、またはエリキシルの形で形成され、または使用前に水または他の適当な賦形剤を加えて液体状に戻すための乾燥生成物として提供されるものであることができる。

こうした液状製剤は、懸濁剤、例えばソルビトール、シロップ、メチルセルロース、グルコースシロップ、ゼラチン、水添食用脂肪；乳化剤、例えばレシチン、ソルビタンモノオレエートまたはアカシア；（食用油を含む）非水賦形剤、例えば扁桃油、分留ココナッツ油、グリセリン、プロピレングリコールまたはエチルアルコールのような油状エステル；防腐剤、例えばp-ヒドロキシ安息香酸メチルまたはプロピルまたはソルビン酸のような通常の添加剤および必要ならば通常の調味料剤、または着色剤を含有することもできる。

経口投薬に関する1回の服用量は約1 mg～10 gであり、好ましくは約10 mg～1 gの一般式（I）の化合物を含有するものである。投与量は対象疾患、症状、投与対象、投与方法などによって異なり、また適切な1日の服用量は患者の状態によって大きく異なるが、哺乳動物、例えば成人に投与する場合、体重1 kg当り0.01～500 mg、特に体重1kg 当り0.1～300 mgの一般式（I）の化合物の内服用量が適切である。

ある特定の患者の投与量は、年令、体重、一般的健康状態、性別、食事、投与時間、投与方法、排泄速度、薬物の組み合わせ、患者のその時に治療を行なっている病状の程度に応じ、それらあるいはその他の要因を考慮して決められる。

皮膚への局所塗布用の薬品は、適切に殺菌した水または非水賦形剤の溶液または懸濁液に調剤することができる。添加剤としては、例えば亜硫酸水素ナトリウムまたはエデト酸二ナトリウムのような緩衝剤；酢酸または硝酸フェニル水銀、塩化ベンザルコニウムまたはクロロヘキシジンのような殺菌および抗真菌剤を含む防腐剤およびヒプロメルローズのような濃厚剤が挙げられる。局所的投薬として用いられる薬量は、手当てする部位の大きさによるが、目のための1回（片目）の使用量は、一般式（I）の化合物、0.01～100mgの範囲である。

活性成分は殺菌した媒体を用いて非経口的に投与させることができる。本明細書において、非経口とは、皮下注射、静脈内注射、筋肉内注射、腹腔内注射ある

いは点滴法などを含むものである。注射用調剤、例えば、無菌注射用水性懸濁物あるいは油性懸濁物は、適当な分散化剤または湿化剤及び懸濁化剤を用いて当該分野で知られた方法で調整されうる。その無菌注射用調剤は、また、例えば水溶液などの非毒性の非経口投与することのできる希釈剤あるいは溶剤中の無菌の注射のできる溶液または懸濁液であってよい。使用することのできるベヒクルあるいは溶剤として許されるものとしては、水、リンゲル液、等張食塩液などがあげられる。さらに、通常溶剤または懸濁化溶媒として無菌の不揮発性油も用いられうる。このためには、いかなる不揮発性油も脂肪酸も使用でき、天然あるいは合成あるいは半合成の脂肪性油又は脂肪酸、そして天然あるいは合成あるいは半合成のモノあるいはジあるいはトリグリセリド類も含められる。

直腸投与用の坐剤は、その薬物と適当な非刺激性の補形剤、例えば、ココアバターやポリエチレングリコール類といった常温では固体であるが腸管の温度では液体で、直腸内で融解し、薬物を放出するものなどと混合して製造されることができる。

使用する賦形剤および濃度によって薬品は、賦形剤に懸濁させるかまたは溶解させることができる。局部麻酔剤、防腐剤および緩衝剤のような補助薬は、賦形剤に溶解可能である。変形性関節症および慢性関節リウマチなどの関節炎の治療の使用に関して、本発明の化合物は、経口投与により又は患部関節の関節内への注射により投与することができる。70 kg の哺乳動物に対する1 日の服用量は、一般式 (I) の化合物、0.001 mg~6 g の範囲である。

本発明はさらに、本発明の前述の組成物成分の1 又はそれ以上を充填した1 又はそれ以上の容器を含む医薬分野で許容されるパック（及び／又は容器あるいは包装体）及びキットなどにも関する。このようなものは、（単一あるいは複数の）容器と一緒に、医薬又は生物学的産物の製造、使用又は販売を規制する政府機関により指示された形態の注意書（文書）であって、ヒトへの投与用の製品の製造、使用又は販売に関する該政府機関の承認を示している注意書（添付文書）が添付されていてよいものである。

実施例

次に、実施例、すなわち製造例、試験例並びに製剤例を掲げて本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれらの例によって何ら限定されるものではない。全ての実施例は、他に詳細に記載するもの以外は、標準的な技術を用いて実施したもの、又は実施することのできるものであり、これは当業者にとり周知で慣用的なものである。下記略記号は次のものを意味するものとして本実施例（製造例など）において用いたものである。

DMF ; N, N- ジメチルホルムアミド、EDC ; 1-(3- ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩、HOBT ; 1- ヒドロキシベンゾトリアゾール、TEA ; トリエチルアミン、THF ; テトラヒドロフラン、Et ; エチル、Boc ; tert- ブチルオキシカルボニル、Bn ; ベンジル、Me ; メチル、Cl-Z ; 2-クロロベンジロキシカルボニル、Z ; ベンジロキシカルボニル、tBu ; tert-ブチル、Tce ; 2,2,2-トリクロロエチル、Na ; ナトリウム

製造例1

N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-N^c-ベンジルオキシカルボニル-L-リジン N-メチルアミド（化合物1）

N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-N^c-ベンジルオキシカルボニル-L-リジン（10.0 g、26.3 mmol）をDMF（50 ml）に溶解し-15℃で攪拌下、メチルアミン塩酸塩水溶液 [2.13 g（31.5 mmol）/ 5 ml]、HOBT（3.55 g、26.3 mmol）、EDC（6.04 g、31.5 mmol）およびTEA（4.39 ml、31.5 mmol）を順に添加した。-15℃で1時間、さらに室温で15時間攪拌後、溶媒を減圧留去した。AcOEt（200 ml）を加え、飽和食塩水、1N塩酸、飽和 NaHCO₃ 水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄した。有機層を無水MgSO₄で乾燥後、溶媒を減圧留去し白色固体の表記化合物（8.20 g、20.8 mmol、収率80%）を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.3-1.9 (15H, s+m、C(CH₃)₃ + CH(CH₂)₃)、2.73 (3H, d、J = 4.7 Hz、NH-CH₃)、3.30 (2H, m、-OC(=O)NH-CH₂)、4.12 (1H, m、NH-CH-CO)、5.08 (2H, s、O-CH₂-Ph)、5.60 (1H, m、NH)、6.61 (1H, m、NH)、7.2-7.5 (5H, m、芳香族-H)。

製造例 2

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(モルホリン-4-イル) アミド (化合物 2)

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニンおよび4-アミノモルホリンを用いて製造例 1 と同様の操作 (1N塩酸分液洗浄を除く) により白色固体の表記化合物 (収率50%) を得た。

融点; 181-185 °C、Rf 値; 0.25 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.4 (9H、s、C(CH₃)₃)、2.6-2.7 (4H、m、N-CH₂ x 2)、2.9-3.2 (2H、m、C₆H₄-CH₂)、3.4-4.0 (4H、m、O-CH₂ x 2)、4.21 (1H、m、NH-CH-CO)、5.09 and 5.19 (2H、m、NH x 2)、7.3-7.6 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 3

N^a - ベンジルオキシカルボニル-N^c -tert-ブチルオキシカルボニル-L- リジン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミド (化合物 3)

N^a - ベンジルオキシカルボニル-N^c -tert-ブチルオキシカルボニル-L- リジンおよびN,N-ジメチルエチレンジアミンを用いて製造例 2 と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率50%) を得た。

融点; 61°C、Rf 値; 0.26 (クロロホルム: メタノール=10:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.3-1.9 (15H、s+m、C(CH₃)₃ + CH(CH₂)₃)、2.21 (6H、s x 2、N-CH₃ x 2)、2.40 (2H、m、CH₂-N(CH₃)₂)、3.09 (2H、m、NH-CH₂-CH₂-N)、3.32 (2H、m、-OC(=O)NH-CH₂-)、4.13 (1H、m、NH-CH-CO)、4.66 (1H、m、NH)、5.10 (2H、s、O-CH₂-Ph)、5.60 (1H、m、NH)、6.61 (1H、m、NH)、7.3-7.4 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 4

N^a - ベンジルオキシカルボニル-N^c -tert-ブチルオキシカルボニル-L- リジン N-(ピペリジン-1-イル) アミド (化合物 4)

N^a - ベンジルオキシカルボニル-N^c -tert-ブチルオキシカルボニル-L- リジン

ンおよび1-アミノピペリジンを用いて製造例2と同様の操作により白色固体の表記化合物(収率83%)を得た。

融点; 128-131 °C、Rf 値; 0.17 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.2-1.8 (21H、s+m、C(CH₃)₃ + CH(CH₂)₃ + -(CH₂)₃ - of piperidine)、2.7-3.1 (6H、m、N-CH₂ + N-CH₂ x 2)、3.98 (1H、m、NH-CH-CO)、4.62 and 4.86 (2H、m、NH x 2)、5.10 (2H、s、O-CH₂-Ph)、6.27 (1H、m、NH)、7.3-7.4 (5H、m、芳香族-H)。

製造例5

N^α-tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニン N-メチルアミド(化合物5)

N^α-tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニンおよびメチルアミン塩酸塩を用いて製造例1と同様の操作により白色固体の表記化合物(収率84%)を得た。

融点; 165-167 °C、Rf 値; 0.55 (クロロホルム: メタノール=10:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.38 (9H、s、C(CH₃)₃)、2.75 (3H、d、J = 4.8 Hz、NH-CH₃)、3.02 and 3.18 (1H each、m、C₆H₄-CH₂)、4.34 (1H、m、NH-CH-CO)、5.08 (1H、m、NH)、6.08 (1H、m、NH)、7.2-7.6 (4H、m、芳香族-H)。

製造例6

N^α-ベンジルオキシカルボニル-N^ε-tert-ブチルオキシカルボニル-L-リジン N-(2-ヒドロキシ-1-(RS)メチルエチル)アミド(化合物6)

N^α-ベンジルオキシカルボニル-N^ε-tert-ブチルオキシカルボニル-L-リジンおよびDL-2-アミノ-1-プロパノールを用いて製造例1と同様の操作により白色固体の表記化合物(収率87%)を得た。

融点; 115-116 °C、Rf 値; 0.096 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.14 (3H、d、J = 6.6 Hz、CH-CH₃)、1.30-1.90 (15H、s+m、C(CH₃)₃ + CH(CH₂)₃)、3.08 (2H、m、NH-CH₂)、3.25 (1H、m、C

H-CH₃), 3.47 and 3.64 (1H each, m, CH₂-OH), 4.11 (1H, m, NH-CH-CO), 4.73 (1H, m, OH), 5.08 (2H, s, O-CH₂-Ph), 5.78 (1H, m, NH), 6.42 and 6.56 (2H, m, NH x 2), 7.35 (5H, m, 芳香族-H)。

製造例 7

N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-N^d-ベンジルオキシカルボニル-L-オルニチンN-メチルアミド (化合物7)

N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-N^d-ベンジルオキシカルボニル-L-オルニチンおよびメチルアミン塩酸塩を用いて製造例1と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率92%) を得た。

融点; 141-143 °C、Rf 値; 0.22 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.41 (9H, s, C(CH₃)₃), 1.57 (2H, m, CH₂-CH₂-CH₂), 1.77 (2H, m, CH-CH₂-), 2.75 (3H, d, J = 4.7 Hz, NH-CH₃), 3.17 and 3.35 (1H each, m, NH-CH₂), 4.18 (1H, m, NH-CH-CO), 4.9-5.3 (4H, m, O-CH₂-Ph + NH x 2), 6.42 (1H, m, NH), 7.2-7.5 (5H, m, 芳香族-H)。

製造例 8

N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-N^d-ベンジルオキシカルボニル-L-オルニチンN-シクロプロピルアミド (化合物8)

N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-N^d-ベンジルオキシカルボニル-L-オルニチンおよびシクロプロピルアミンを用いて製造例1と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率95%) を得た。

融点; 146-147 °C、Rf 値; 0.27 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.48 (2H, m, CH₂ of cyclopropyl), 0.74 (2H, m, CH₂ of cyclopropyl), 1.43 (9H, s, C(CH₃)₃), 1.56 (4H, m, CH-(CH₂)₂-), 2.69 (1H, m, CH of cyclopropyl), 3.16 and 3.37 (1H each, m, NH-CH₂), 4.14 (1H, m, NH-CH-CO), 5.09 (2H, m, O-CH₂-Ph), 5.02 and 5.22 (1H each, m, NH x 2), 6.60 (1H, m, NH), 7.2-7.5 (5H, m, 芳香族-H)。

製造例 9

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル- N^b , N^b -ジベンジルオキシカルボニル-L-アルギニン N-メチルアミド (化合物 9)

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル- N^b , N^b -ジベンジルオキシカルボニル-L-アルギニンおよびメチルアミンを用いて製造例 1 と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率 96%) を得た。

融点; 154-156 °C、Rf 値; 0.35 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 1.44 (9H, s, $\text{C}(\text{CH}_3)_3$), 1.71 (4H, m, $\text{CH}(\text{CH}_2)_2$), 2.44 (3H, d, $J = 4.8$ Hz, NH-CH_3), 3.80 and 4.10 (2H, m, NH-CH_2), 4.20 (1H, m, NH-CH-CO), 5.1-5.3 (4H, m, $\text{O-CH}_2\text{-Ph} \times 2$), 5.72 (1H, m, NH), 6.55 (1H, m, NH), 7.3-7.5 (10H, m, 芳香族-H), 9.33 and 9.43 (2H, m, $\text{NH} \times 2$)。

製造例 10

2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-4- N^1 , N^2 -ジベンジルオキシカルボニルグアニジノブタン酸 N-メチルアミド (化合物 10)

4-アミノ-2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノブタン酸 N-メチルアミド (15.2 g, 65.7 mmol) を DMF (300 ml) に溶解し、TEA (9.16 ml, 65.7 mmol) および 1H-ピラゾール- N,N' -ビス (ベンジルオキシカルボニル) カルボキサミジン (29.8 g, 78.8 mmol) を加え室温で 15 時間攪拌した。AcOEt (1000 ml) を加え、飽和食塩水、1N 塩酸、飽和 NaHCO_3 水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ 2 回ずつ分液洗浄した。有機層を無水 MgSO_4 で乾燥後、溶媒を減圧留去し、得られた反応混合物をカラムクロマトグラム (シリカゲル; 800 g、ベンゼン: AcOEt = 5:1 ~ 3:2 の混合溶媒で溶出) で精製することにより、白色固体の表記化合物 (17.2 g, 48%) を得た。

融点; 128 °C、Rf 値; 0.68 (クロロホルム: メタノール=10:1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 1.40 (9H, s, $\text{C}(\text{CH}_3)_3$), 1.8-2.0 (2H, m, $\text{CH}(\text{CH}_2)_2$), 2.60 (3H, d, $J = 4.8$ Hz, NH-CH_3), 3.17 and 3.82 (1H each, m, NH-CH_2), 4.13 (1H, m, NH-CH-CO), 5.09 and 5.19 (2H each, m, $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$)

x 2)、5.64 (1H、m、NH)、6.55 (1H、m、NH)、7.2-7.4 (11H、m、NH + 芳香族-H)、8.24 and 8.60 (2H、m、NH x 2)。

製造例 1 1

N^a - ベンジルオキシカルボニル-L-4'-[テトラエチル ビス(ホスホニル) メチルイミノ] フェニルアラニン N-メチルアミド (化合物 1 1)

N^a - ベンジルオキシカルボニル-L-4'-アミノフェニルアラニン N-メチルアミド (3.00 g、9.16 mmol)、オルトギ酸エチル (1.83 ml、11.0 mmol) および亜リン酸ジエチル (4.72 ml、36.6 mmol) の混合物を140 ~160 °Cで2 時間 攪拌した。未反応の亜リン酸ジエチルと反応で生成したEtOHを減圧留去し反応混合物をカラムクロマトグラム (シリカゲル; 500 g、CH₂Cl₂:MeOH=40:1 ~20:1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより、淡黄色固体の表記化合物 (3.97 g、71%) を得た。

融点; 126-128 °C、Rf 値; 0.44 (クロロホルム:メタノール=10:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.0-1.4 (12H、m、CH₂-CH₃ x 4)、2.70 (3H、d、J = 4.8 Hz、NH-CH₃)、2.92 (2H、brd、J = 6.8 Hz、C₆H₄-CH₂)、3.8-4.5 (10H、m、CH₂-CH₃ x 4 + NH-CH-CO + P-CH-P)、5.07 (2H、s、O-CH₂-Ph)、5.40 (1H、m、NH)、5.90 (1H、m、NH)、6.5-7.2 (4H、m、C₆H₄)、7.2-7.6 (1 OH、m、芳香族-H + NH)。

製造例 1 2

N^a - ベンジルオキシカルボニル-L-4'-[テトラメチル ビス(ホスホニル) メチルイミノ] フェニルアラニン N-メチルアミド (化合物 1 2)

N^a - ベンジルオキシカルボニル-L-4'-アミノフェニルアラニン N-メチルアミド (115 g、350 mmol)、オルトギ酸エチル (78 g、530 mmol) および亜リン酸ジメチル (154 g、1.40 mol) を用いて製造例11と同様の操作により、淡黄色 固体の表記化合物 (157 g、80%) を得た。

融点; 150-153 °C、Rf 値; 0.41 (クロロホルム:メタノール=10:1)。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 2.67 (3H、s、NH-CH₃)、2.73 and 2.98 (1H each、

m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$ ）、3.73-3.78 (12H、m、 $\text{O-CH}_3 \times 4$)、4.25 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.6-4.7 (1H、m、 P-CH-P)、5.02 (2H、s、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$)、6.7-7.1 (4H、m、 C_6H_4)、7.2-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 1 3

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル- N^e -2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジン N-メチルアミド (化合物 1 3)

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル- N^e -2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジンおよびメチルアミン塩酸塩を用いて製造例 1 と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率94%) を得た。

融点; 109-110 °C、Rf 値; 0.48 (クロロホルム: メタノール=10:1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 1.3-1.9 (15H、s + m、 $\text{C(CH}_3)_3 + \text{CH-(CH}_2)_3$ -)、2.80 (3H、d、 $J = 4.8$ Hz、 NH-CH_3)、3.20 (2H、m、 NH-CH_2)、4.04 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.95 and 5.14 (1H each、m、 $\text{NH} \times 2$)、5.21 (2H、s、 $\text{O-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、6.21 (1H、m、NH)、7.2-7.5 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 1 4

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(2-ベンジルオキシエチル) アミド (化合物 1 4)

N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニンおよびO-ベンジルアミノエタノールを用いて製造例 1 と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率90%) を得た。

融点; 99-102°C、Rf 値; 0.55 (クロロホルム: メタノール=20:1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 1.39 (9H、s、 $\text{C(CH}_3)_3$)、3.03 and 3.16 (1H each、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.4-3.5 (4H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$)、4.33 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.46 (2H、s、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$)、5.01 (1H、m、NH)、6.22 (1H、m、NH)、7.2-7.6 (9H、m、芳香族-H)。

製造例 15

N^α-tert-ブチルオキシカルボニル-N^ε-2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジンN-(2-ベンジルオキシエチル)アミド (化合物15)

N^α-tert-ブチルオキシカルボニル-N^ε-2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジンおよびO-ベンジルアミノエタノールを用いて製造例1と同様の操作により白色固体の表記化合物 (収率99%) を得た。

融点; 69-71 °C、Rf 値; 0.60 (クロロホルム: メタノール=10:1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 1.2-1.9 (15H, s + m、C(CH₃)₃ + CH-(CH₂)₃-)、3.18 (2H, m、NH-CH₂)、3.4-3.6 (4H, m、NH-CH₂-CH₂-O)、4.04 (1H, m、NH-CH-CO)、4.51 (2H, s、O-CH₂-Ph)、4.93 and 5.12 (1H each, m、NH x 2)、5.21 (2H, s、C(=O)O-CH₂-C₆H₄)、6.44 (1H, m、NH)、7.2-7.5 (9H, m、芳香族-H)。

製造例 16

3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-6-フェニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸 (化合物16)

a) ベンジル 2(R)-ブromo-4-メチルペンタノエート (化合物16-a)

2(R)-ブromo-4-メチルペンタン酸 (28.5 g、146 mmol)、ベンジルアルコール (18.1 ml、175 mmol)、および、4-ジメチルアミノピリジン (1.90 g、14.6 mmol) をジクロロメタン (140 ml) に溶解し、氷冷攪拌下、EDC (35.6 g、175 mmol) を添加した。氷冷下で1時間、さらに室温で一晩攪拌後、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、カラムクロマトグラム (シリカゲル; 700 g、n-ヘキサン: AcOEt = 40:1 の混合溶媒で溶出) で精製する事により、無色油状の表記化合物 (32.0 g、77%) を得た。

比旋光度 [α]_D = +31.8° (c=1.0、MeOH)、Rf 値; 0.48 (AcOEt : n-ヘキサン=1 : 5)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.9 (6H、2 x d、J = 6.5 Hz、CH(CH₃)₂)、1.67 (1H, m、(CH₃)₂CH-)、1.90 (2H, m、(CH₃)₂CH-CH₂-)、4.30 (1H, t、J = 7 Hz

、 $-\underline{\text{CH}}-\text{Br}$)、5.2 (2H、s、 $\underline{\text{CH}}_2-\text{Ph}$)、7.32 (5H、s、芳香族-H)。

b) ジベンジル 3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルスクシネート (化合物 16-b)

ベンジル tert-ブチルマロネート (24.9 g、99.6 mmol) を DMF (60 ml) に溶解し、0 °Cで攪拌下、tert-ブトキシカリウム (13.4 g、120 mmol) を少しずつ添加した。室温で1時間攪拌後、再び 0 °Cとし、化合物 16-a (28.4 g、99.6 mmol)の DMF (60 ml) 溶液を1時間で滴下した。5 °Cで15時間攪拌後、AcOEt (2 L) を加え、飽和食塩水、1N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、カラムクロマトグラム (シリカゲル; 750 g、n-ヘキサン:AcOEt =20:1 の混合溶媒で溶出) で精製する事により、無色油状の表記化合物 (40.0 g、89%) を得た。

比旋光度 $[\alpha]_D = +16.7^\circ$ (c=1.0、MeOH)、Rf 値; 0.56 (AcOEt : n-ヘキサン=1 : 5)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.82 (6H、2xd、J =10 Hz、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.15-1.8 (12H、2 x s + m、 $(\text{CH}_3)_2\text{CH}-\text{CH}_2$ 、+ $\text{C}(\text{CH}_3)_3$)、3.2 (1H、m、 $\text{CH}_2-\underline{\text{CH}}-\text{CO}$)、3.7 (1H、m、 $\text{CO}-\underline{\text{CH}}-\text{CO}$)、5.1 (4H、m、 $\underline{\text{CH}}_2-\text{Ph}$ x 2)、7.32 (10H、s、芳香族-H)。

c) ジベンジル 3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-3-シンナミル-2(R)-イソブチルスクシネート (化合物 16-c)

化合物 16-b (9.49 g、20.9 mmol) を DMF (100 ml) に溶解し、室温で攪拌下、60% 水素化ナトリウム (1.0 g、25.1 mmol) を少しずつ添加した。室温で2時間攪拌後、0 °Cに冷却しシンナミル ブロミド (5.35 g、27.2 mmol)を少量ずつ加え 5°Cで 15 時間攪拌した。溶媒を減圧留去後、AcOEt(500 ml) を加え、飽和食塩水、1N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去しカラムクロマトグラム(シリカゲル; 700 g、n-ヘキサン:AcOEt =20

: 1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより、無色油状の表記化合物(10.9 g、91%)を得た。

Rf 値 ; 0.34 (AcOEt : n-ヘキサン=1 : 9)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-2.1 (12H、m、 $(\text{CH}_3)_2\text{CH-CH}_2$ 、+ $\text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.8 (2H、bd、 $J = 5.4$ Hz、 $\text{CH}_2\text{-CH=CH}$)、3.0-3.3 (1H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH-CO}$)、5.0-5.2 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-O} \times 2$)、6.1-6.4 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH=CH}$)、7.1-7.5 (15H、m、芳香族-H)。

d) 3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-6-フェニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸 (化合物 16)

化合物 16-c (4.2 g、7.36 mmol) をエタノール (35 ml) に溶解し 10% パラジウム炭素 (50% 湿体、1.3 g) を添加後、水素を流しながら室温で 7 時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、エタノールを減圧留去し、残渣に、N-メチルモルホリン (0.81 ml、7.36 mmol) とトルエン (50 ml) を加え、2 時間環流した。反応液を、1N 塩酸、飽和食塩水の順でそれぞれ 2 回ずつ分液洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、カラムクロマトグラム (シリカゲル ; 150 g、クロロホルム : メタノール = 200 : 1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより、無色油状の表記化合物 (1.1 g、43%) を得た。

Rf 値 ; 0.60 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 95 : 5 : 3)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.88 (6H、bd、 $J = 5.7$ Hz、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-2.0 (16H、m、 $(\text{CH}_3)_2\text{CH-CH}_2$ 、+ $\text{C}(\text{CH}_3)_3$ + $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Ph}$)、2.4-2.8 (4H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$ + $\text{CH}_2\text{-Ph}$)、7.0-7.4 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 17

3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-5-メチル-2(R)-イソブチルヘキサン酸 (化合物 17)

化合物 16-b とヨウ化メタリルを用いて製造例 16-c、d と同様の操作を行い淡黄色油状の表記化合物 (通算収率 52%) を得た。

Rf 値 ; 0.23 (AcOEt : n-ヘキサン = 1 : 4)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.90 (12H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.0-1.3 (2H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.4-1.8 (13H、S + m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2 + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.5-2.7 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)。

製造例 18

2(R)-[1(RS)-(tert-ブチルオキシカルボニル) エチル]-4-メチルペンタン酸 (化合物 18)

化合物 16-b とヨウ化メチルを用いて製造例 16-c、d と同様の操作を行い淡黄色油状の表記化合物 (通算収率79%) を得た。

Rf 値 ; 0.28 (クロロホルム : メタノール = 20 : 1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.91 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.3 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO-CH-CH}_3$)、1.4-1.8 (11H、S + m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.59 and 2.73 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)。

製造例 19

3(R)-カルボキシ-5-メチル-2(RS)-(3-フェニルプロピル)ヘキサン酸-N-ベンジルオキシ-N-ベンジルオキシカルボニルアミド (化合物 19)

a) 5-メチル-2(RS)-(3-フェニルプロピル)-3(R)-2,2,2-トリクロロエチルオキシカルボニルヘキサン酸-N-ベンジルオキシ-N-ベンジルオキシカルボニルアミド (化合物 19-a)

5-メチル-2(RS)-(3-フェニルプロピル)-3(R)-2,2,2-トリクロロエチルオキシカルボニルヘキサン酸 (1.00 g、2.27 mmol) を CH_2Cl_2 (20 ml) に溶解し窒素雰囲気下 0°C に冷却した。DMF (5 滴)、オキサリルクロリド (217 μl 、2.49 mmol) をシリンジで加え 0°C で20分間攪拌した。この溶液をO-ベンジル-N-ベンジルオキシカルボニルヒドロキシルアミン (640 mg、2.49 mmol)、TEA (1.04 ml、7.47 mmol) の CH_2Cl_2 (20 ml) 溶液に窒素雰囲気下 0°C を保ちながら滴下し、反応溶液を室温で15時間攪拌した。反応液を1N 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、カラムクロマトグラム (シリカゲル

; 40 g、*n*-ヘキサン : AcOEt = 10 : 1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより、無色油状の表記化合物 (1.1 g、43%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.3 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.4-1.9 (6H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + CH₂-CH₂-CH₂-Ph)、2.53 (2H、m、CH₂-CH₂-Ph)、2.84 (1H、m、CH-CO)、3.83 (1H、m、CH-CO)、4.66 (2H、s、CH₂-CCl₃)、4.88 (2H、s、O-CH₂-Ph)、5.26 (2H、s、C(=O)O-CH₂-Ph)、7.0-7.4 (15H、m、芳香族-H)。

b) 3(R)-カルボキシ-5-メチル-2(RS)-(3-フェニルプロピル)ヘキサン酸-N-ベンジルオキシ-N-ベンジルオキシカルボニルアミド (化合物 19)

化合物 19-a (800 mg、1.21 mmol) を酢酸 (30 ml) に溶解し亜鉛末 (2.80 g、36.0 mmol) を加え室温で 2.5 時間攪拌した。亜鉛末を濾別し酢酸を留去後、AcOEt を加えた。AcOEt 溶液を飽和食塩水、1N 塩酸、飽和食塩水の順でそれぞれ 2 回ずつ分液洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、カラムクロマトグラム (シリカゲル; 50 g、*n*-ヘキサン : AcOEt = 5 : 1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより、無色油状の表記化合物 (430 mg、68%) を得た。

Rf 値 ; 0.37 (AcOEt : *n*-ヘキサン = 1 : 2)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.3 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.4-1.9 (6H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + CH₂-CH₂-CH₂-Ph)、2.55 (2H、m、CH₂-CH₂-Ph)、2.92 (1H、m、CH-CO)、3.91 (1H、m、CH-CO)、4.87 (2H、s、O-CH₂-Ph)、5.26 (2H、s、C(=O)O-CH₂-Ph)、7.0-7.4 (15H、m、芳香族-H)。

製造例 20

3(RS)-tert-ブトキシカルボニル-6-[4'-(N¹, N²-ジベンジルオキシカルボニルグアニド)フェニル]-2(R)-イソブチルヘキサン酸 (化合物 20)

a) ジベンジル 3(RS)-tert-ブトキシカルボニル-3-(4'-ニトロシンナミル)-2(R)-イソブチルスクシネート (化合物 20-a)

化合物16-bと4-ニトロシナミルブロミドを用いて製造例16-cと同様の操作を行い黄色油状の表記化合物(収率71%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.5 (12H, s + m, $(\text{CH}_3)_2\text{CH-CH}_2 + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.90 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-CH=CH}$)、3.21 (1H, m, CH-CO)、5.03 and 5.14 (2H each, s x 2, $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$ x 2)、6.3-6.5 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-CH=CH}$)、7.2-7.4 (12H, m, 芳香族-H)、8.1 (2H, m, 芳香族-H)。

b) 3(RS)-tert-ブトキシカルボニル-3-[3-(4'-アミノフェニル)プロピル]-2(R)-イソブチルコハク酸(化合物20-b)

化合物20-a (4.50 g, 7.31 mmol)をエタノール(100 ml)に溶解し5%パラジウム炭素(50%湿体, 2.5 g)を添加後、水素を流しながら室温で2時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、エタノールを減圧留去し無色油状の表記化合物(定量的)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-2.0 (16H, m, $(\text{CH}_3)_2\text{CH-CH}_2 + \text{C}(\text{CH}_3)_3 + \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、2.49 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、2.7-3.5 (1H, m, CH-CO)、6.7-7.1 (4H, m, 芳香族-H)。

c) 3(RS)-tert-ブトキシカルボニル-6-[4'-(N^1, N^2 -ジベンジルオキシカルボニル)フェニル]-2(R)-イソブチルヘキサン酸(化合物20)

化合物20-b (2.98 g, 7.31 mmol)をDMF (30 ml)に溶解し、TEA (3.10 ml, 21.9 mmol)および1H-ピラゾール-N, N'-ビス(ベンジルオキシカルボニル)カルボキサミジン (3.32 g, 8.77 mmol)を加え40°Cで15時間攪拌した。反応液を減圧濃縮後、AcOEt (100 ml)に溶解し1N 塩酸、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄後、無水 MgSO_4 で乾燥後、溶媒を減圧留去し、カラムクロマトグラム(シリカゲル; 400 g, $\text{CHCl}_3 : \text{MeOH} = 200 : 1$ の混合溶媒で溶出)で精製することにより、無色油状の表記化合物(1.03 g, 21%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.8 (16H, m, $(\text{CH}_3)_2\text{CH-CH}_2 + \text{C}(\text{CH}_3)_3 + \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、2.4-2.7 (4H, m, $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4 + \text{CH-CO}$ x 2)、5.1-5.3 (4H, m, $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$ x 2)、7.10 (2H, m, NH x 2)、

7.2-7.5 (14H、m、芳香族-H)。

製造例 2 1

メチル 3(R)-カルボキシ-2(S)-ヒドロキシ-5- メチルヘキサノエート (化合物 2 1)

3(R)- カルボキシ-2(S)-ヒドロキシ-5- メチルヘキサノ酸 (440 mg、2.31 mmol) に無水トリフルオロ酢酸 (4 ml) を加え、0℃で4時間攪拌した。溶媒を留去し、残渣にメタノール (4 ml) を加え0℃で2時間攪拌し、メタノールを留去後、カラムクロマトグラム (シリカゲル; 35 g、クロロホルム:メタノール=20:1の混合溶媒で溶出) で精製する事により、無色油状の表記化合物 (344 mg、73%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.94 (6H、d、J=5.0 Hz、CH(CH₃)₂)、1.3-2.0 (16H、m、(CH₃)₂CH-CH₂)、2.8-3.2 (1H、m、CH-CO₂H)、3.82 (3H、s、OCH₃)、4.29 (1H、d、J=3.5 Hz、HO-CH)、6.6 (2H、brm、OH + CO₂H)。

製造例 2 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-
N^c - アセトイミドイル-L- リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 2 2)

a) N^c - ベンジルオキシカルボニル-L- リジン N- メチルアミド・1 塩酸塩 (化合物 2 2 - a)

化合物 1 (8.20 g、20.8 mmol) を氷冷下4N HCl (AcOEt 溶液、100 ml) に溶解し、同じ温度で45分間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣にEt₂O (100 ml) を加え析出した結晶を濾取、減圧下乾燥し白色結晶の表記化合物 (定量的) を得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 1.3-1.8 (6H、m、CH(CH₂)₃)、2.70 (3H、s、NH-C₃H₃)、3.27 (2H、m、-OC(=O)NH-CH₂)、4.25 (1H、m、NH-CH-CO)、5.05 (2H、s、O-CH₂-Ph)、7.2-7.5 (5H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^e -ベンジルオキシカルボニル-L-リジン N-メチルアミド (化合物 22-b)

化合物 22-a (6.86 g, 20.8 mmol) を DMF (26 ml) - CH_2Cl_2 (60 ml) に溶解し、 $-15^\circ C$ で攪拌下、化合物 18 (4.60 g, 18.8 mmol)、HOBT (3.40 g, 24.9 mmol)、EDC (4.77 g, 24.9 mmol) および TEA (2.89 ml, 20.8 mmol) を順に添加した。 $-15^\circ C$ で 1 時間、さらに室温で 15 時間攪拌後、溶媒を減圧留去した。AcOEt (200 ml) を加え、飽和食塩水、1N 塩酸、飽和 $NaHCO_3$ 水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ 2 回ずつ分液洗浄した。有機層を無水 $MgSO_4$ で乾燥後、溶媒を減圧留去し得られた反応混合物をカラムクロマトグラム (シリカゲル; 200 g、クロロホルム: メタノール = 40:1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより白色固体の表記化合物 (6.87 g, 70%) を得た。

Rf 値; 0.55 (クロロホルム: メタノール = 10:1)。

1H -NMR ($CDCl_3$) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $CH(CH_3)_2$)、1.0-1.2 (4H, m, $CO-CH-CH_3 + CH(CH_3)_2$)、1.3-1.9 (17H, s + m, $CH_2-CH(CH_3)_2 + (CH_2)_3-CH_2-NH + C(CH_3)_3$)、2.4-2.7 (5H, d + m, $J=4.7$ Hz, $NH-CH_3 + CH-CO \times 2$)、3.2-3.4 (2H, m, CH_2-NH)、4.25 (1H, m, $NH-CH-CO$)、5.10 (2H, s, $O-CH_2-Ph$)、6.5 (1H, m, NH)、7.0-7.2 (2H, m, $NH \times 2$)、7.2-7.5 (5H, m, 芳香族-H)。

c) N^a -[4-ヒドロキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^e -ベンジルオキシカルボニル-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 22-c)

化合物 22-b (3.4 g, 6.54 mmol) に氷冷した 95% トリフロロ酢酸 (水 5% 含有、20 ml) を加え、 $5^\circ C$ で 4 時間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、 Et_2O を加えて室温で 1 時間攪拌後、析出した固形物を濾取し、乾燥する事により、無色ガラス状の表記化合物 (3.0 g, 99%) を得た。

1H -NMR ($CDCl_3$) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $CH(CH_3)_2$)、1.0-1.3 (4H, m, $CO-CH-CH_3 + CH(CH_3)_2$)、1.3-1.8 (8H, m, $CH_2-CH(CH_3)_2 + CH-(CH_2)_3$)、2.49 (1H, m, $CH-CO$)、2.75 (4H, m, $NH-CH_3 + CH-CO$)、2.94 (2H, m, CH_2-NH)

)、4.30 (1H、m、NH-CH-CO)、5.12 (2H、s、O-CH₂-Ph)、6.5 (1H、m、NH)、7.0-7.1 (2H、m、NH x 2)、7.2-7.5 (5H、m、芳香族-H)。

d) N^a -[4-(N-ベンジルオキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-メチルアミド (化合物22-d)

化合物22-c (2.0 g、4.31 mmol)をメタノール (40 ml) に溶解し、5% パラジウム炭素 (50%湿体、1.0 g) を添加後、水素を流しながら室温で3.5時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、溶媒を減圧留去した。得られた残渣をDMF (40 ml) に溶解し0℃に冷却後、TEA (1.93 ml、13.8 mmol) およびエチルアセトイミデート塩酸塩 (577 mg、4.53 mmol) を添加した。

室温で15時間攪拌後0℃に冷却し、HOBT (612 mg、24.9 mmol)、O-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩 (1.38 g、8.62 mmol)、EDC (1.65 g、8.62 mmol) およびTEA (1.20 ml、8.62 mmol) を順に添加した。室温で15時間攪拌後、溶媒を減圧留去した。この反応混合物をダイヤイオン HP-20 (三菱化学; 200 ml、0-70% メタノール水溶液で溶出) およびカラムクロマトグラム (シリカゲル; 70 g、クロロホルム:メタノール:酢酸=10:2:1 から5:2:1の混合溶媒で溶出) で精製し、水 (30 ml) を加えて凍結乾燥する事により、白色無定形粉末の表記化合物 (1.0 g、49%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃ + CD₃Cl) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、CH(CH₃)₂)、0.9-1.1 (4H、m、CO-CH-CH₃ + CH(CH₃)₂)、1.2-1.9 (8H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + CH-(CH₂)₃)、1.94 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.18 (3H、s、C-CH₃)、2.55 (1H、m、CH-CO)、2.73 (4H、m、NH-CH₃ + CH-CO)、3.0-3.4 (2H、m、CH₂-NH)、4.36 (1H、m、NH-CH-CO)、4.89 (2H、s、O-CH₂-Ph)、7.2-7.4 (5H、m、芳香族-H)。

e) N^a -[4-(N-ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-メチルアミド・1酢酸塩 (化合物22)

化合物22-dの化合物 (1.0 g、2.10 mmol) を酢酸 (10 ml) に溶解し、5%

パラジウム炭素 (50%湿体、1.0 g)を添加後、水素を流しながら室温で 2.0時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、酢酸を減圧留去した。得られた残渣にEt₂O (20 ml)を加え析出した結晶を濾取することにより白色結晶の表記化合物 (889 mg、95%)を得た。

融点; 161-165 °C、Rf 値; 0.15 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1)、0.43 (n-BuOH : AcOH : 水=4 : 1 : 1)、FABMS (M⁺+1) : 386。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.0-1.1 (4H、m、CO-CH-CH₃ + CH(CH₃)₂)、1.3-1.9 (8H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + (CH₂)₃-CH₂-NH)、1.94 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.24 (4H、s + m、C-CH₃ + CH-CO)、2.55 (1H、m、CH-CO)、2.72 (3H、m、NH-CH₃)、3.22 (2H、m、CH₂-NH)、4.28 (1H、m、NH-CH-CO)。

製造例 23

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 23)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-4'-シアノフェニルアラニン N-メチルアミド (化合物 23-a)

化合物 5 および化合物 18 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率 80%) を得た。

融点; 160-164 °C、Rf 値; 0.60 (クロロホルム: メタノール=10 : 1)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.7-0.9 (9H、m、CH(CH₃)₂ + CO-CH-CH₃)、1.2-1.5 (12H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + C(CH₃)₃)、2.41 (2H、m、CH-CO x 2)、2.73 (3H、m、NH-CH₃)、3.0-3.4 (2H、m、C₆H₄-CH₂)、4.12 (1H、m、NH-CH-CO)、6.27 and 6.58 (1H each、m、NH x 2)、7.33-7.59 (4H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(N-ベンジルオキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-4'-シアノフェニルアラニン N-メチルアミド (23-b)

化合物 23-a (36.9 g、85.9 mmol) に氷冷した 95% トリフロロ酢酸 (水 5% 含有

、200 ml)を加え、5 °Cで2 時間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、Et₂Oを加えて室温で1 時間攪拌後、析出した固形物を濾取し乾燥した。

得られた固形物をDMF (300 ml) に溶解し-15 °Cに冷却後、HOBt (13.9 g、103 mmol)、O-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩 (20.6 g、129 mmol)、EDC (19.7 g、103 mmol) およびTEA (18.0 ml、129 mmol) を順に添加した。室温で15時間攪拌後、反応混合液を水 (2 L) に滴下し析出した結晶を濾取した。得られた結晶を1N塩酸、10%Na₂CO₃ 水溶液、水、Et₂Oの順で洗浄し減圧下乾燥し白色結晶の表記化合物 (39.2 g、95%) を得た。

Rf 値 ; 0.42 and 0.47 (クロロホルム : メタノール = 10 : 1)。

¹H-NMR (CDCl₃ + CD₃OD) δ ppm ; 0.5-1.0 (10H、m、CH(CH₃)₂ + CO-CH-CH₃)、1.2-1.5 (2H、m、CH₂-CH(CH₃)₂)、2.0 and 2.34 (1H each、m、CH-CO x 2)、2.73 (3H、m、NH-CH₃)、2.98 and 3.19 (1H each、m、C₆H₄-CH₂)、3.59 (1H、m、NH-CH-CO)、4.63 (1H、m、NH)、4.86 (2H、m、O-CH₂-Ph)、7.13 (1H、m、NH)、7.3-7.6 (9H、m、芳香族-H)。

c) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(RS)- メチルサクシニル]-4'- アミノメチル-L- フェニルアラニン N- メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 23)

化合物23-b (10.0 g、20.8 mmol) を酢酸 (90 ml) に溶解し、5% パラジウム炭素 (50%湿体、5 g) を添加後、水素を流しながら室温で 16 時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、酢酸を減圧留去し得られた残渣を水 (80 ml) に溶解し凍結乾燥した。この粗生成物を逆相カラムクロマトグラム (富士シリシア化学 Chromatorex ODS-1020T; 500 g、0%から4%メタノール / 0.1% 酢酸水溶液で溶出) を用いて精製後、凍結乾燥することにより、白色固体の表記化合物 (6.7 g、71%)を得た。

融点 ; 223-226 °C、Rf値 ; 0.14 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.52 and 0.60 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.68 (3H、m、CO-CH-CH₃)、0.7-0.9 (6H、m、CH(C₃H₇)₂)、1.2-1.6 (4H、m、CH₂-CH(CH₃)₂)、1.93 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.57 (

2H、m、 $\underline{\text{CH}}\text{-CO} \times 2$ ）、2.66 (3H、m、 $\text{NH-}\underline{\text{CH}_3}$)、2.89-3.30 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-}\underline{\text{CH}_2}$)、4.04 (2H、m、 $\underline{\text{CH}_2}\text{-NH}_2$)、4.67 (1H、m、 $\text{NH-}\underline{\text{CH}}\text{-CO}$)、7.35 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 2 4

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R),3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 2 4)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R),3(RS)-ジイソブチルサクシニル]- N^b , N^b -ジベンジルオキシカルボニル-L-アルギニン N-メチルアミド (化合物 2 4-a)

化合物 9 および化合物 17 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率 66%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-0.9 (12H、m、 $\underline{\text{CH}}(\underline{\text{CH}_3})_2 \times 2$)、1.1-1.3 (2H、m、 $\underline{\text{CH}}(\underline{\text{CH}_3})_2 \times 2$)、1.4-2.0 (17H、s + m、 $\underline{\text{CH}_2}\text{-CH}(\underline{\text{CH}_3})_2 \times 2 + (\underline{\text{CH}_2})_2\text{-CH}_2\text{-NH} + \text{C}(\underline{\text{CH}_3})_3$)、2.4-2.6 (2H、m、 $\underline{\text{CH}}\text{-CO} \times 2$)、2.72 (3H、d、 $J=4.8$ Hz、 $\text{NH-}\underline{\text{CH}_3}$)、3.6-3.9 (2H、m、 $\underline{\text{CH}_2}\text{-NH}$)、4.32 (1H、m、 $\text{NH-}\underline{\text{CH}}\text{-CO}$)、5.0-5.3 (4H、s $\times 2$ 、 $\text{O-}\underline{\text{CH}_2}\text{-Ph} \times 2$)、7.0 (1H、m、NH)、7.2-7.5 (11H、m、芳香族-H + NH)、8.3 and 8.5 (2H、m、NH $\times 2$)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R),3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 2 4)

化合物 24-a を用いて製造例 23-b、c と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率 60%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.6-0.9 (12H、m、 $\underline{\text{CH}}(\underline{\text{CH}_3})_2 \times 2$)、1.0-1.2 (2H、m、 $\underline{\text{CH}}(\underline{\text{CH}_3})_2 \times 2$)、1.3-1.9 (8H、m、 $\underline{\text{CH}_2}\text{-CH}(\underline{\text{CH}_3})_2 \times 2 + (\underline{\text{CH}_2})_2\text{-CH}_2\text{-NH}$)、1.96 (3H、s、 $\underline{\text{CH}_3}\text{CO}_2\text{H}$)、2.4-2.6 (2H、m、 $\underline{\text{CH}}\text{-CO} \times 2$)、2.72 (3H、s、 $\text{NH-}\underline{\text{CH}_3}$)、3.6-3.9 (2H、m、 $\underline{\text{CH}_2}\text{-NH}$)、4.27 (1H、m、 $\text{NH-}\underline{\text{CH}}\text{-CO}$)。

製造例 25

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 25)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^b , N^b -ジベンジルオキシカルボニル-L-アルギニン N-メチルアミド (化合物 25-a)

化合物 9 および化合物 18 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率 57%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.3 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO-CH-CH}_3$)、1.3-2.0 (15H、s + m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-NH} + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.2-2.7 (5H、d + m、 $J = 4.8 \text{ Hz}$ 、 $\text{NH-CH}_3 + \text{CH-CO} \times 2$)、3.6-4.6 (3H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH} + \text{NH-CH-CO}$)、5.14 and 5.23 (4H、s $\times 2$ 、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph} \times 2$)、6.5-7.1 (3H、m、 $\text{NH} \times 3$)、7.2-7.5 (10H、m、芳香族-H)、9.5 (1H、m、NH)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 25)

化合物 25-a を用いて製造例 23-b、c と同様の操作を行い白色無定形粉末の表記化合物 (通算収率 53%) を得た。

Rf 値 ; 0.15 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.47 ($n\text{-BuOH}$: AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$) : 373。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO-CH-CH}_3$)、1.3-1.9 (6H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-NH}$)、1.94 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.2-2.6 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、2.73 (3H、s、 NH-CH_3)、3.6-3.8 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.26 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 26

N^1 -[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]- N^1 -ヒドロキシ-3(R)-イソブチル-2-(RS)-(3-フェニルプロピル) スクシンアミド・1 酢酸塩 (化合物

26)

a) [4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)]コハク酸 N-[3-N¹, N²-ジベンジルオキシカルボニルグアニジノ-1(S)-メチルカルバモイル-n-プロピル]アミド (化合物 26-a)

化合物10および化合物16を用いて製造例22-a、bと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率55%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.87 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.2-1.9 (18H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + CH₂-CH₂-NH + (CH₂)₂-CH₂-Ph + C(CH₃)₃)、2.1-2.8 (7H、d + m、J = 4.8 Hz、NH-CH₃ + CH-CO x 2 + CH₂-Ph)、3.6-3.8 (2H、m、CH₂-NH)、4.45 (1H、m、+ NH-CH-CO)、5.0-5.3 (4H、m、O-CH₂-Ph x2)、7.0 (1H、m、NH)、7.2-7.5 (16H、m、芳香族-H + NH)、8.4 and 8.6 (2H、m、NH x 2)。

b) N¹-[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹-ヒドロキシ-3(R)-イソブチル-2-(RS)-(3-フェニルプロピル)スクシンアミド・1酢酸塩 (化合物 26)

化合物26-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率51%) を得た。

融点; 143-149 °C、Rf 値; 0.38 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1)、0.62 (n-BuOH: AcOH: 水=4 : 1 : 1)、FABMS (M⁺+2) : 464。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.87 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.9 (9H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + CH₂-CH₂-NH + (CH₂)₂-CH₂-Ph)、2.2-2.8 (7H、s + m、NH-CH₃ + CH-CO x 2 + CH₂-Ph)、3.6-3.8 (2H、m、CH₂-NH)、4.25 (1H、m、+ NH-CH-CO)、7.1-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 27

N¹-[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹-ヒドロキシ-3(R), 2(RS)-ジイソブチルスクシンアミド・1酢酸塩 (化合物 27)

a) [4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-イソブチル]コハク酸-N-[3-

N¹, N²-ジベンジルオキシカルボニルグアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル] アミド (化合物 27-a)

化合物10および化合物17を用いて製造例22-a、b と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率22%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.8-0.9 (12H、m、CH(CH₃)₂ x 2)、1.1-1.3 (2H、m、CH(CH₃)₂ x 2)、1.4-1.9 (15H、s + m、CH₂-CH(CH₃)₂ x 2 + CH₂-CH₂-NH + C(CH₃)₃)、2.4-2.6 (2H、m、CH-CO x 2)、2.71 (3H、d、J = 4.8 Hz、NH-CH₃)、3.6-3.8 (2H、m、CH₂-NH)、4.40 (1H、m、NH-CH-CO)、5.0-5.3 (4H、m、O-CH₂-Ph x2)、7.1 (1H、m、NH)、7.2-7.5 (11H、m、芳香族-H + NH)、8.4 and 8.6 (2H、m、NH x 2)。

b) N¹-[3- グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-3(R), 2(RS)-ジイソブチルスクシンアミド・1 酢酸塩 (化合物 27)

化合物27-aを用いて製造例23-b、c と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率18%) を得た。

融点 ; 165-167 °C、Rf 値 ; 0.27 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.66 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS (M⁺+1) : 401。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.6-0.75 and 0.8-0.9 (13H、m、CH(CH₃)₂ x 2 + CH(CH₃)₂)、1.06 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.3-1.9 (6H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ x 2 + CH₂-CH₂-NH)、1.95 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.4-2.6 (2H、m、CH-CO x 2)、2.73 (3H、s、NH-CH₃)、3.6-3.8 (2H、m、CH₂-NH)、4.25 (1H、m、NH-CH-CO)。

製造例 28

N¹-[3-グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-3(R)-イソブチル-2(R or S)- メチルスクシンアミド・1 酢酸塩 (化合物 28)

a) [4-tert- ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(R or S)- メチル] コハク酸 N-[3-N¹, N²-ジベンジルオキシカルボニルグアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル] アミド (化合物 28-a)

化合物10および化合物18を用いて製造例22-a、bと同様の操作を行い白色固体の表記化合物（収率25%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO-CH-CH}_3$)、1.3-2.1 (13H、s + m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH} + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.1-2.8 (5H、d + m、 $J = 4.8 \text{ Hz}$ 、 $\text{CH-CO} \times 2 + \text{NH-CH}_3$)、3.2 and 3.6 (1H each、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.45 (1H、m、 NH-CH-CO)、5.0-5.3 (4H、m、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph} \times 2$)、7.1 (1H、m、NH)、7.2-7.5 (11H、m、芳香族-H + NH)、8.4 and 8.6 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)。

b) N^4 -[3- グアニジノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]- N^1 - ヒドロキシ-3 (R)-イソブチル-2(R or S)- メチルスクシンアミド・1 酢酸塩 (化合物28)

化合物28-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作を行い白色固体の表記化合物（通算収率65%）を得た。

融点 ; 135-139 °C、 R_f 値 ; 0.15 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.49 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$) : 359。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO-CH-CH}_3$)、1.3-1.9 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}$)、1.95 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.2-2.6 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、2.72 (3H、s、 $\text{NH-C}_3\text{H}_7$)、3.6-3.8 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.27 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 29

N^4 -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-オルニチン N -メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物29)

a) N^4 -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^d -ベンジルオキシカルボニル-L-オルニチン N -メチルアミド (化合物29-a)

化合物7および化合物18を用いて製造例22-a、bと同様の操作を行い無色油状の表記化合物（収率72%）を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.3 (4H、m、 CH

$(\text{CH}_3)_2 + \text{CO}-\text{CH}-\text{CH}_3$)、1.3-1.9 (15H、s + m、 $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + (\text{CH}_2)_2-\text{CH}_2-\text{NH} + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.5-2.7 (2H、m、 $\text{CH}-\text{CO} \times 2$)、2.72 (3H、d、 $J = 4.8 \text{ Hz}$ 、 $\text{NH}-\text{CH}_3$)、3.2-3.4 (2H、m、 CH_2-NH)、4.30 (1H、m、 $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)、5.09 (2H、s、 $\text{O}-\text{CH}_2-\text{Ph}$)、6.4-6.7 (1H、m、NH)、7.0-7.2 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)、7.2-7.5 (5H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-オルニチン N^c -メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 29)

化合物29-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作を行い白色無定形粉末の表記化合物 (通算収率28%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO}-\text{CH}-\text{CH}_3$)、1.3-1.7 (6H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + (\text{CH}_2)_2-\text{CH}_2-\text{NH}$)、1.88 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.4-2.7 (5H、m、 $\text{CH}-\text{CO} \times 2 + \text{NH}-\text{CH}_3$)、2.85 (2H、m、 CH_2-NH)、4.27 (1H、m、 $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)。

製造例 30

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^c -アセトイミドイル-L-リジン N^c -メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 30)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^c -2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジン N^c -メチルアミド (化合物 30-a)

化合物13および化合物16を用いて製造例22-a、bと同様の操作を行い無色油状の表記化合物 (収率83%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.08 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.9 (21H、s + m、 $(\text{CH}_2)_3-\text{CH}_2-\text{NH} + (\text{CH}_2)_2-\text{CH}_2-\text{Ph} + \text{C}(\text{CH}_3)_3 + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.4-2.6 (4H、m、 $\text{CH}-\text{CO} \times 2 + \text{CH}_2-\text{Ph}$)、2.77 (3H、m、 $\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_5$)、3.18 (2H、m、 CH_2-NH)、4.32 (1H、m、 $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)、4.91 (1H、m、NH)、5.22 (2H、m、 $\text{O}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4$)、6.28 and 6.4 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)、7.1-7.

4 (9H、m、芳香族-H)。

b) N⁴-ベンジルオキシ-N¹-ベンジルオキシカルボニル-N¹-[5-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1(S)-メチルカルバモイルペンチル]-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)スクシンアミド (化合物30-b)

化合物1および化合物19を用いて製造例22-aと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率52%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.7-1.0 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.0-1.2 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.2-1.9 (12H、m、CH-(CH₂)₃ + (CH₂)₂-CH₂-Ph + CH₂CH(CH₃)₂)、2.4-2.6 (3H、m、CH-CO + CH₂-Ph)、2.73 (3H、d、J = 4.8 Hz、NH-CH₃)、3.1-3.3 (2H、m、CH₂-NH)、3.90 (1H、m、CH-CO)、4.08 (1H、m、NH-CH-CO)、4.80 (2H、m、O-CH₂-Ph)、5.09 and 5.26 (4H、s x 2、C(=O)O-CH₂-Ph x 2)、6.5 (1H、m、NH)、7.0-7.2 (2H、m、NH x 2)、7.0-7.4 (20H、m、芳香族-H)。

c) N⁴-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド (化合物30-c)

化合物30-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作 (但し接触水素添加にはMeOHを使用した) を行い白色固体の表記化合物 (通算収率70%) を得た。

融点; 181-182 °C、Rf 値; 0.46 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1)、0.56 (n-BuOH: AcOH: 水=4 : 1 : 1)。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ ppm ; 0.7-1.0 (7H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.7 (12H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + (CH₂)₃-CH₂-NH₂ + (CH₂)₂-CH₂-Ph)、2.3-2.7 (m、NH-CH₃ + CH-CO x 2 + CH₂-Ph + CH₂-NH₂)、4.18 (1H、m、NH-CH-CO)、7.1-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

また、化合物30-bを用いて製造例23-cと同様の操作 (但し接触水素添加にはMeOHを使用した) を行い、同様に表記化合物 (収率82%) を得た。

d) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^e -アセトイミドイル-L-リジン N -メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 30)

化合物30-c (3.78 g、8.42 mmol) をDMF (100 ml) に溶解し0 °Cに冷却後、TEA (2.41 ml、17.3 mmol) およびエチルアセトイミデート 塩酸塩 (1.13 g、8.84 mmol) を添加し0 °Cで30分、室温で1 時間攪拌した。DMF を減圧留去し得られた残渣を逆相カラムクロマトグラム (富士シリシア化学 Chromatorex ODS-1020T ; 200 g、4%から20% メタノール / 0.1% 酢酸水溶液で溶出) を用いて精製後、凍結乾燥することにより、白色固体の表記化合物 (2.50 g、54%)を得た。

融点 ; 119-124 °C、Rf 値 ; 0.29 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.60 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 2$) : 492。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.0-1.1 (1H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.2-1.9 (12H、m、 $(CH_2)_3-CH_2-NH$ + $(CH_2)_2-CH_2-Ph$ + $CH_2CH(CH_3)_2$)、1.92 (3H、s、 CH_3CO_2H)、2.19 (3H、s、 $C-CH_3$)、2.5-2.6 (4H、m、 $CH-CO \times 2$ + CH_2-Ph)、2.72 (3H、s、 $NH-CH_3$)、3.20 (2H、m、 CH_2-NH)、4.27 (1H、m、 $NH-CH-CO$)、7.1-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 3 1

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-[テトラメチル ビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N -メチルアミド (化合物 3 1)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-4'-[テトラメチル ビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N -メチルアミド (化合物 3 1-a)

化合物12 (3.10 g、5.56 mmol) をMeOH (100 ml) に溶解し10% パラジウム炭素 (50% 湿体、3.1 g) を添加後、水素を流しながら室温で1.5 時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、溶媒を減圧留去した。得られた油状物質をDMF (60 ml) に溶解し-15 °Cで攪拌下、化合物18 (1.36 g、5.56 mmol)、HOBT (900 mg、6.

67 mmol)、EDC (1.28 g、6.67 mmol) およびTEA (775 μ l、5.58 mmol) を順に添加した。 -15°C で1時間、さらに室温で15時間攪拌後、溶媒を減圧留去した。AcOEt (200 ml)を加え、飽和食塩水、1N塩酸、飽和 NaHCO_3 水溶液、飽和食塩水の順でそれぞれ2回ずつ分液洗浄した。有機層を無水 MgSO_4 で乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をカラムクロマトグラム(シリカゲル; 130 g、クロロホルム: メタノール=20:1の混合溶媒で溶出)で精製することにより、淡黄色油状の表記化合物 (1.49 g、41%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-1.2 (9H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO-CH-CH}_3$)、1.3 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.4-1.8 (11H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.3-2.5 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、2.72 (3H、m、 NH-CH_3)、2.95 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.80 (12H、m、 $\text{O-CH}_3 \times 4$)、4.12 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.58 (1H、m、 P-CH-P)、5.90、6.17 and 6.36 (3H、m、 $\text{NH} \times 3$)、6.61-7.07 (4H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-[テトラメチルビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチルアミド (化合物31)

化合物31-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率42%) を得た。

融点; $204\text{-}208^{\circ}\text{C}$ 、Rf 値; 0.52 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5:2:1)、0.63 (n-BuOH: AcOH: 水=4:1:1)、FABMS ($\text{M}^+ + 2$): 610。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.6 (3H、d、 $J = 6.9\text{ Hz}$ 、 CO-CH-CH_3)、0.72 and 0.79 (6H、d each、 $J = 6.6$ and 6.3 Hz 、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.9 and 1.1-1.5 (3H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.98 and 2.38 (1H each、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、2.57 (3H、s、 NH-CH_3)、2.6-2.9 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.67 (12H、m、 $\text{O-CH}_3 \times 4$)、4.46 (2H、m、 $\text{NH-CH-CO} + \text{P-CH-P}$)、6.6-7.0 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 3 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-[トリメチルビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 ナトリウム塩 (化合物 3 2)

化合物31-b (1.18 g, 1.94 mmol) を MeOH (15 ml) に溶解し 0 °C に冷却した。2N 水酸化ナトリウム水溶液 (9.7 ml) を滴下し室温で15時間攪拌した。反応溶液を再度0 °C に冷却後、6N 塩酸でpHを7 に調整後溶媒を留去した。得られた残渣を逆相カラムクロマトグラム (富士シリシア化学 Chromatorex ODS DM-1020 T ; 50 g、1-10% MeOH水溶液で溶出) を用いて精製し、凍結乾燥することにより白色固体の表記化合物 (263 mg、22%) を得た。

融点 ; 235-240 °C、Rf 値 ; 0.14 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.46 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.71 (3H、d、 $J = 6.6$ Hz、 CO-CH-CH_3)、0.81 and 0.88 (6H、d each、 $J = 6.6$ and 6.3 Hz、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.02 and 1.2-1.6 (3H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.08 and 2.48 (1H each、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、2.66 (3H、s、 NH-CH_3)、2.7-3.0 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.48 (3H、m、 $\text{O-CH}_3 \times 4$)、3.70 and 3.75 (6H、m、 $\text{O-CH}_3 \times 2$)、4.07 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.54 (1H、m、 P-CH-P)、6.6-7.1 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 3 3

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-4'-[テトラエチルビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチルアミド (化合物 3 3)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-4'-[テトラエチルビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチルアミド (化合物 3 3-a)

化合物11および化合物18を用いて製造例31-aと同様の操作を行い黄色油状の表記化合物 (収率89%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.9-1.1 (4H、m、

$\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CO}-\text{CH}-\text{CH}_3$)、1.2-1.35 (12H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}_3 \times 4$)、1.43 (9H、s、 $\text{C}(\text{CH}_3)_3$)、1.6-1.9 (2H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.3-2.5 (2H、m、 $\text{CH}-\text{CO} \times 2$)、2.69 (3H、m、 $\text{NH}-\text{CH}_3$)、2.95-3.1 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、4.0-4.3 (9H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}_3 \times 4 + \text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)、4.55 (1H、m、 $\text{P}-\text{CH}-\text{P}$)、5.77、6.19 and 6.41 (1H each、m、 $\text{NH} \times 3$)、6.6-7.1 (4H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-4'-[テトラエチルビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチルアミド

化合物33-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作を行い白色固体の表記化合物(通算収率16%)を得た。

融点; 185-189 °C、Rf 値; 0.68 (クロロホルム:メタノール:酢酸=5:2:1)、0.83 (n-BuOH:AcOH:水=4:1:1)、FABMS ($\text{M}^+ + 2$): 666。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.62 (3H、d、 $J = 6.9$ Hz、 $\text{CO}-\text{CH}-\text{CH}_3$)、0.72 and 0.79 (6H、d each、 $J = 6.6$ and 6.3 Hz、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.9 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (12H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}_3 \times 4$)、1.2-1.5 (2H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.0 (1H、m、 $\text{CH}-\text{CO}$)、2.38 (1H、m、 $\text{CH}-\text{CO}$)、2.59 (3H、m、 $\text{NH}-\text{CH}_3$)、2.6-2.9 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、3.9-4.1 (8H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}_3 \times 4$)、4.45 (2H、m、 $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO} + \text{P}-\text{CH}-\text{P}$)、6.6-7.0 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 34

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-4'-[トリエチルビス(ホスホノ)メチルイミノ]-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 ナトリウム塩(化合物34)

化合物33-b (1.18 g、1.94 mmol)を用いて製造例32と同様の操作を行い白色固体の表記化合物(通算収率32%)を得た。

融点; 215-220 °C、Rf 値; 0.31 (クロロホルム:メタノール:酢酸=5:2:1)、0.60 (n-BuOH:AcOH:水=4:1:1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.75 (3H、d、 $J = 6.6$ Hz、 $\text{CO}-\text{CH}-\text{CH}_3$)、0.82 and 0

.88 (6H、d x 2、J = 6.6 and 6.3 Hz、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.9-1.6 (12H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}_2\text{-CH}_3$ x 3)、2.11 and 2.49 (1H、m、 CH-CO x 2)、2.65 (3H、s、 NH-CH_3)、2.7-3.0 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.84 and 4.0-4.2 (6H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}_3$ x 3)、4.53 (2H、m、 $\text{NH-CH-CO} + \text{P-CH-P}$)、6.6-7.1 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 3 5

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(RS)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-ヒドロキシエチル)アミド・1 酢酸塩 (化合物 3 5)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R), 3(RS)-ジイソブチルサクシニル]-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(2-ベンジルオキシエチル)アミド (化合物 3 5-a)

化合物14および化合物17を用いて製造例22-aと同様の操作を行い無色ガラス状の表記化合物 (収率58%) を得た。

融点 ; 64-67 °C、Rf 値 ; 0.38 (クロロホルム : メタノール = 20 : 1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-0.9 (12H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ x 2)、0.9-1.1 (2H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ x 2)、1.2-1.6 (13H、m、 $\text{C}(\text{CH}_3)_3 + \text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ x 2)、2.32 and 2.48 (1H each、m、 CH-CO x 2)、3.10 (2H、d、J = 7.2 Hz、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.3-3.6 (4H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$)、4.45 (2H、s、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$)、4.66 (1H、m、 NH-CH-CO)、6.12 and 6.33 (1H each、m、NH x 2)、7.2-7.6 (9H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(RS)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-ヒドロキシエチル)アミド・1 酢酸塩 (化合物 3 5)

化合物35-aを用いて製造例23-b、cと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率46%) を得た。

融点 ; 196-198 °C、Rf 値 ; 0.45 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.49 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($\text{M}^+ + 1$) : 465。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.6-0.8 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.9-1.1 (2H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.3-1.7 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \times 2$)、1.93 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.16 and 2.47 (1H each、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、2.98 and 3.10 (1H each、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.23 and 3.50 (m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$)、4.03 (2H、s、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.67 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.38 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 36

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^e -アセトイミドイル-L-リジンN-(2-ヒドロキシエチル)アミド・1酢酸塩(化合物36)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^e -2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジンN-(2-ベンジルオキシエチル)アミド(化合物36-a)

化合物15および化合物16を用いて製造例22-aと同様の操作を行い無色ろう状の表記化合物(収率88%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.84 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.9 (22H、m、 $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH} + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-Ph} + \text{C}(\text{CH}_3)_3 + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.3-2.7 (4H、m、 $\text{CH-CO} \times 2 + \text{CH}_2\text{-Ph}$)、3.15 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、3.4-3.6 (4H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$)、4.36 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.51 (2H、m、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$)、4.91 (1H、m、NH)、5.21 (3H、s + m、 $\text{-C(=O)O-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、6.44 (1H、m、NH)、7.0-7.5 (14H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ベンジロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^e -2-クロロベンジルオキシカルボニル-L-リジンN-(2-ベンジルオキシエチル)アミド(化合物36-b)

化合物36-aの化合物(3.83 g、4.92 mmol)を用いて製造例23-bと同様の操作を行い白色固体の表記化合物(収率69%)を得た。

融点; 158-165 °C、 R_f 値; 0.67 (クロロホルム: メタノール=10:1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.09 (1H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.9 (12H, m, $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH} + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-Ph} + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.22 (1H, m, CH-CO)、2.4-2.7 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{CH}_2\text{-Ph}$)、3.12 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-NH}$)、3.2-3.6 (4H, m, $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$)、4.4-4.5 (3H, m, $\text{CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-Ph} + \text{NH-CH-CO}$)、4.8-4.9 (2H, m, $\text{NH-O-CH}_2\text{-Ph}$)、5.1-5.2 (3H, m, $\text{NH} + \text{C(=O)O-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、6.9-7.3 (22H, m, 芳香族-H + $\text{NH} \times 3$)。

c) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-L-リジン N-2-ベンジルオキシエチルアミド・1酢酸塩 (化合物 36-c)

化合物36-b (2.60 g, 3.10 mmol) を酢酸 (30 ml) に溶解し、5% パラジウム炭素 (50%湿体, 1.5 g) を添加後、水素を流しながら室温で2.5時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、酢酸を減圧留去し得られた残渣に Et_2O (50 ml) を加え析出した結晶を濾取し白色結晶の表記化合物 (1.44 g, 86%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{CDCl}_3 + \text{CD}_3\text{OD}$) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (1H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.95 (12H, m, $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH} + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-Ph} + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.98 (3H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.18 (1H, m, CH-CO)、2.57 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{CH}_2\text{-Ph}$)、2.90 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-NH}$)、3.2-3.4 and 3.63 (4H, m, $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O}$)、4.32 (1H, m, NH-CH-CO)、7.0-7.3 (5H, m, 芳香族-H)。

d) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^e アセトイミドイル-L-リジン N-(2-ヒドロキシエチル)アミド・1酢酸塩 (化合物 36)

化合物36-c (1.31 g, 2.43 mmol) をDMF (50 ml) に溶解し0℃に冷却後、TEA (1.10 ml, 7.86 mmol) およびエチルアセトイミデート塩酸塩 (360 mg, 2.92 mmol) を添加した。反応溶液を0℃で30分攪拌後、溶媒を留去した。この反応混合物を逆相カラムクロマトグラム (富士シリシア化学 Chromatorex ODS-1 012T; 50 g, 0.1 から7%メタノール / 0.1% 酢酸水溶液で溶出) を用いて精製後、凍結乾燥することにより、白色固体の表記化合物 (881 mg, 63%) を得た。

融点 ; 118-121 °C、Rf 値 ; 0.22 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.48 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$) : 520。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.05 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.8 (12H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ + $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}$ + $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Ph}$)、1.89 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.23 (3H、s、 C-CH_3)、2.4-2.6 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-Ph}$ + $\text{CH-CO} \times 2$)、3.1-3.3 (m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ + $\text{CH}_2\text{-NH}$)、3.58 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-OH}$)、4.30 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.1-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 3 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-L-オルニチン N-シクロプロピルアミド・1 酢酸塩 (化合物 3 7)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^d -ベンジルオキシカルボニル-L-オルニチン N-メチルアミド (化合物 3 7-a)

化合物 8 および化合物 18 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い無色油状の表記化合物 (収率 54%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.48 (2H、m、 CH_2 of cyclopropyl)、0.7-0.9 (8H、m、 CH_2 of cyclopropyl + $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (4H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ + CO-CH-CH_3)、1.3-1.9 (15H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ + $(\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-NH}$ + $\text{C}(\text{CH}_3)_3$)、2.4-2.7 (3H、m、 CH of cyclopropyl + $\text{CH-CO} \times 2$)、3.2-3.4 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.31 (1H、m、 NH-CH-CO)、5.07 (2H、s、 $\text{O-CH}_2\text{-Ph}$)、6.4-6.7 (1H、m、NH)、7.0-7.2 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)、7.2-7.5 (5H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-L-オルニチン N-シクロプロピルアミド・1 酢酸塩

化合物 37-a を用いて製造例 23-b、c と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率 35%) を得た。

融点 ; 185-192 °C、Rf 値 ; 0.16 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.46 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$) : 357。

1 0 0

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.45 (2H, m, CH_2 of cyclopropyl) 、 0.7-0.9 (8H, m, CH_2 of cyclopropyl + $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、 1.0-1.2 (4H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ + CO-CH-CH_3)、 1.3-1.7 (6H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ + $(\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-NH}$)、 1.89 (3H, m, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、 2.4-2.7 (3H, m, CH of cyclopropyl + $\text{CH-CO} \times 2$)、 2.86 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-NH}$)、 4.26 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 3 8

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 3 8)

化合物 22-b を用いて製造例 36-b、c と同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (通算収率 48%) を得た。

融点 ; 173-177 $^{\circ}\text{C}$ 、Rf 値 ; 0.14 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.42 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($\text{M}^+ + 1$) : 345。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、 1.02 (4H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ + CO-CH-CH_3)、 1.3-1.7 (8H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ + $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$)、 1.87 (3H, m, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、 2.21 and 2.54 (1H each, m, $\text{CH-CO} \times 2$)、 2.68 (3H, s, NH-CH_3)、 2.85 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、 4.25 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 3 9

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-[2-ヒドロキシ-1(RS)-メチルエチル]アミド・1 酢酸塩 (化合物 3 9)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^c -tert-ブチルオキシカルボニル-L-リジン N-[2-ヒドロキシ-1(RS)-メチルエチル]アミド (化合物 3 9-a)

化合物 6 および化合物 18 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い無色油状の表記化合物 (収率 71%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、 1.0-1.2 (7H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ + $\text{CH-CH}_3 \times 2$)、 1.3-2.0 (26H, s $\times 2$ + m, $\text{C}(\text{CH}_3)_3 \times 2$ + $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{C}$

$\text{H}_3)_2 + (\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}$ 、2.4-2.6 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、3.08 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、3.4-3.6 (3H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$)、4.04 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.43 (1H、m、OH)、4.85 (1H、m、NH)、6.8-7.1 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-[2-ヒドロキシ-1(RS)-メチルエチル]アミド・1 酢酸塩 (化合物 39)

化合物39-a (8.50 g、16.0 mmol)に氷冷した95% トリフロロ酢酸 (水5%含有、70 ml) を加え、5 °Cで30分、室温で1 時間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、 Et_2O を加えて室温で1 時間攪拌後、析出した固形物を濾取し、乾燥する事により、白色固体のカルボン酸化合物(6.01 g、79%)を得た。

これをDMF (60 ml) に溶解し0 °Cに冷却後、TEA (6.90 ml、49.7 mmol) およびエチルアセトイミデート 塩酸塩 (2.18 g、17.6 mmol) を添加し室温で30分攪拌した。この反応液を0 °Cに再冷却後、HOBT (2.38 g、17.6 mmol)、O-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩 (5.38 g、33.7 mmol)、EDC (4.61 g、24.1 mmol) およびTEA (4.70 ml、33.7 mmol) を順に添加した。室温で15時間攪拌後、溶媒を減圧留去した。この反応混合物をダイヤイオン HP-20 (三菱化学; 500 ml、10-100% メタノール水溶液で溶出) およびカラムクロマトグラム (シリカゲル; 150 g、クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1 およびメタノール: 酢酸=1 : 1 の混合溶媒で溶出) で精製し溶出液を減圧濃縮した。得られた残渣を酢酸 (100 ml) に溶解し、5% パラジウム炭素 (50%湿体、3.0 g)を添加後、水素を流しながら室温で1.5 時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、酢酸を減圧留去し得られた残渣を水に溶解し凍結乾燥することにより、白色固体の表記化合物 (2.55 g、32%) を得た。

融点; 118-127 °C、Rf 値; 0.13 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1)、0.39 (n-BuOH : AcOH : 水=4 : 1 : 1)、FABMS ($\text{M}^+ + 1$) : 430。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (7H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH-CH}_3 \times 2$)、1.2-2.0 (11H、s + m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + (\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH} + \text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.20 (3H、s、 C-CH_3)、2.57 (2H、m、 $\text{CH-CO} \times 2$)、3.2-3.5

1 0 2

(m, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$ + $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$), 3.91 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 40

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-
 N^e - アセトイミドイル-L-リジン N-(ピペリジン-1-イル) アミド・1 酢酸塩
 (化合物 40)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^e
 -tert-ブチルオキシカルボニル-L-リジン N-(ピペリジン-1-イル) アミド (化
 合物 40-a)

化合物 4 および化合物 18 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い淡黄色油
 状の表記化合物 (収率 71%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.2 (4H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ + CO-CH-CH_3)、1.3-1.9 (32H, s x 2 + m, $\text{C}(\text{CH}_3)_3$ x 2 + $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ + $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}$ + $-(\text{CH}_2)_3$ - of piperidine)、2.4-2.6 (2H, m, CH-CO x 2)、2.6-3.1 (6H, m, $\text{CH}_2\text{-N-CH}_2$ + $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.28 (1H, m, NH-CH-CO)、5.13 (1H, m, NH)、6.41 and 6.57 (2H, m, NH x 2)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]
]- N^e - アセトイミドイル-L-リジン N-(ピペリジン-1-イル) アミド・1 酢酸
 塩 (化合物 40)

化合物 40-a (3.80 g, 6.85 mmol) を用いて製造例 39-b と同様の操作を行い、白
 色固体の表記化合物 (通算収率 16%) を得た。

融点 ; 155-162 °C、Rf 値 ; 0.21 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.48 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($\text{M}^+ + 1$) : 455。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.1 (4H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ + CO-CH-CH_3)、1.3-2.0 (17H, s + m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ + $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}$ + $-(\text{CH}_2)_3$ - of piperidine + $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.0-2.3 (5H, m, CH-CO x 2 + C-CH_3)、2.3-2.7 (4H, m, $\text{CH}_2\text{-N-CH}_2$)、3.1-3.3 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.21 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 4 1

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1酢酸塩 (化合物 4 1)

実施例23-aの化合物を用いて製造例22-c、d、eと同様の操作を行い、白色固体の表記化合物 (通算収率10%) を得た。

融点; 144-151 °C、Rf 値; 0.15 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1)、0.46 (n-BuOH: AcOH: 水=4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$): 434。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.6-0.9 (9H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2} + \underline{CO-CH-CH_3}$)、1.0-1.1 (1H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2}$)、1.3-1.6 (2H、m、 $\underline{CH_2-CH(CH_3)_2}$)、1.90 (3H、s、 $\underline{CH_3CO_2H}$)、2.09 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.25 (3H、s、 $\underline{C-CH_3}$)、2.47 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.70 (3H、m、 $\underline{NH-CH_3}$)、2.92 and 3.07 (2H、m、 $\underline{C_6H_4-CH_2}$)、4.41 (2H、s、 $\underline{C_6H_4-CH_2-NH}$)、4.64 (1H、m、 $\underline{NH-CH-CO}$)、7.2-7.4 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 4 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(モルホリン-4-イル) アミド・1酢酸塩 (化合物 4 2)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(モルホリン-4-イル) アミド (化合物42-a)

化合物2および化合物18を用いて製造例22-a、bと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率64%) を得た。

1H -NMR ($CDCl_3$) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2}$)、0.9-1.2 (3H、m、 $\underline{CO-CH-CH_3}$)、1.3-1.7 (12H、s + m、 $\underline{C(CH_3)_3} + \underline{CH_2-CH(CH_3)_2}$)、2.3-2.6 (2H、m、 $\underline{CH-CO} \times 2$)、2.6-2.8 (4H、m、 $\underline{CH_2-N-CH_2}$)、2.9-3.3 (2H、m、 $\underline{C_6H_4-C_H_2}$)、3.77 (4H、m、 $\underline{CH_2-O-CH_2}$)、4.62 (1H、m、 $\underline{NH-CH-CO}$)、6.47 (2H、m、 $\underline{NH} \times 2$)、7.3-7.6 (4H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(モルホリン-4-イル)アミド・1酢酸塩 (化合物42)

化合物42-aを用いて製造例22-c、d、eと同様の操作を行い、白色無定形粉末の表記化合物 (通算収率10%) を得た。

FABMS (M⁺+1) : 505

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、CH(CH₃)₂)、0.9-1.2 (4H、m、CH(CH₃)₂ + CO-CH-CH₃)、1.3-1.7 (2H、m、CH₂-CH(CH₃)₂)、1.90 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.25 (3H、s、C-CH₃)、2.5-2.8 (6H、m、CH-CO x 2 + CH₂-N-CH₂)、2.9-3.1 (2H、m、C₆H₄-CH₂)、3.75 (4H、m、CH₂-O-CH₂)、4.02 (2H、m、NH-CH₂)、4.52 (1H、m、NH-CH-CO)、7.1-7.3 (4H、m、芳香族-H)。

製造例43

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(S)-ヒドロキシサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1酢酸塩 (化合物43)

a) N^a -[3(S)-ヒドロキシ-2(R)-イソブチル-4-メトキシサクシニル]-L-4'-シアノフェニルアラニン N-メチルアミド (化合物43-a)

化合物5および化合物21を用いて製造例22-a、bと同様の操作をしクロロホルム-n-ヘキサンより再固化することにより、白色固体の表記化合物 (1.36 g、50%) を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm ; 0.7-1.1 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.0-1.6 (3H、m、CH₂-CH(CH₃)₂)、2.4-3.5 (6H、d + m、J = 4.8 Hz、NH-CH₃ + CH-CO + CH₂-C₆H₄)、3.80 (3H、s、OCH₃)、4.24 (1H、m、NH-CH-CO)、4.4-4.7 (1H、m、HO-CH-CO)、6.35 (1H、m、NH)、6.76 (1H、m、OH)、7.4-7.6 (5H、m、芳香族-H + NH)。

b) N^a -[4,3(S)-ジヒドロキシ-2(R)-イソブチルサクシニル]-L-4'-シアノフェニルアラニン N-メチルアミド (化合物43-b)

化合物43-a (1.95 g、5.0 mmol) をメタノール (20 ml) に溶解し 0°Cで攪拌しながら、2N水酸化ナトリウム水溶液 (10 ml、20mmol) を加えた。2 時間攪拌後、メタノールを減圧留去し6N塩酸を用いて反応液をpH2 に調製した。目的物を AcOEt (10 ml x 2) で抽出し飽和食塩水で洗浄後、有機層を無水MgSO₄ で乾燥した。溶媒を減圧留去し得られた残渣をカラムクロマトグラム(シリカゲル; 30 g、クロロホルム: メタノール=5 : 1 から2 : 1 の混合溶媒で溶出) で精製することにより白色固体の表記化合物 (1.61 g、86%) を得た。

融点; 172-173 °C、Rf 値; 0.52 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5 : 2 : 1)。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.79 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.0-1.3 (1H、m、CH(C H₃)₂)、1.5-1.6 (2H、m、CH₂-CH(CH₃)₂)、2.6-2.8 (4H、s + m、NH-CH₃ + CH-CO)、3.01 and 3.33 (m、C₆H₄-CH₂)、4.14 (1H、d、NH-CH-CO)、4.65 (1H、m、J = 5.4 Hz、HO-CH-CO)、7.4-7.6 (4H、m、芳香族-H)。

c) N^a -[4,3(S)- ジヒドロキシ-2(R)-イソブチルサクシニル]-4'- アミノメチル-L- フェニルアラニン N- メチルアミド・1 塩酸塩 (化合物43-c)

化合物43-b (500 mg、1.33mmol) をDMF (10 ml) - 濃塩酸 (550 μl、6.66 mmol) に溶解し、5% パラジウム炭素 (50%湿体、500 mg) を添加後、水素を流しながら室温で15時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、DMF を減圧留去した。得られた残渣にAcOEt を加え固化し濾取することにより白色固体の表記化合物 (479 mg、82%) を得た。

¹H-NMR (D₂O) δ ppm ; 0.64 (6H、m、CH(CH₃)₂)、0.9-1.4 (3H、m、CH₂-CH (CH₃)₂)、2.4-2.6 (4H、s + m、NH-CH₃ + CH-CO)、2.89 and 3.05 (1H each、m、C₆H₄-CH₂)、4.01 (2H、s、CH₂-NH₂)、4.4-4.7 (2H、m、HO-CH-CO + N H-CH-CO)、7.1-7.3 (4H、m、芳香族-H)。

d) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(S)-ヒドロキシサクシニル]-4'- アセトイミドイルイミノメチル-L- フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩 (化合物 4 3)

化合物43-c (330 mg、0.79 mmol) をDMF (10 ml) に溶解し0 °Cに冷却後、TEA (342 μ l、2.45 mmol) およびエチルアセトイミデート塩酸塩 (110 mg、0.87 mmol) を添加した。0 °Cで30分、室温で30分攪拌した後、0 °CでHOBT (120 mg、0.87 mmol)、O-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩 (260 mg、1.66 mmol)、EDC (230 mg、1.19 mmol) およびTEA (230 μ l、1.66 mmol) を順に添加した。4 °Cで2 時間攪拌後、溶媒を減圧留去し、残渣をカラムクロマトグラム (シリカゲル; 20 g、クロロホルム: メタノール: 酢酸=80:10:5 からメタノール: 酢酸=1:1 の混合溶媒で溶出) で精製した。得られた精製物を酢酸 (20 ml) に溶解し、5% パラジウム炭素 (50%湿体、300 mg) を添加後、水素を流しながら室温で 2時間激しく攪拌した。触媒を濾別後、酢酸を減圧留去し得られた残渣にAcOEt (20 ml) を加え析出した固体を濾取することにより白色固体の表記化合物 (250 mg、64%) を得た。

Rf値; 0.16 (クロロホルム: メタノール: 酢酸=5:2:1)、0.50 (n-BuOH: AcOH: 水=4:1:1)、FABMS ($M^+ + 1$): 436。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.83 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.6 (3H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.97 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.25 (3H、s、 C-CH_3)、2.6-2.8 (4H、s + m、 $\text{NH-CH}_3 + \text{CH-CO}$)、2.9-3.3 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、4.03 (2H、s、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.4-4.6 (2H、m、 $\text{NH-CH-CO} + \text{HO-CH-CO}$)、7.28 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 4 4

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-(2- N^b , N^b -ジメチルアミノエチル)アミド・2酢酸塩 (化合物 4 4)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^c -tert-ブチルオキシカルボニル-L-リジン N-(2- N^b , N^b -ジメチルアミノエチル)アミド (化合物44-a)

化合物 3 および化合物16を用いて製造例31-aと同様の操作を行い白色固体の表記化合物 (収率69%) を得た。

1 0 7

融点 ; 102-105 °C、Rf 値 ; 0.38 (クロロホルム : メタノール = 10 : 1)。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.86 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.9 (31H、m、 $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH} + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-Ph} + \text{C}(\text{CH}_3)_3 \times 2 + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.22 (6H、s $\times 2$ 、 $\text{N-CH}_3 \times 2$)、2.3-2.7 (6H、m、 $\text{CH-CO} \times 2 + \text{CH}_2\text{-Ph} + \text{CH}_2\text{-N}(\text{CH}_3)_2$)、3.09 (2H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$)、3.32 (2H、m、 OC(=O)NH-CH_2)、4.38 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.65 (1H、m、NH)、6.42 and 6.55 (1H each、m、 $\text{NH} \times 2$)、7.1-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]- N^c -アセトイミドイル-L-リジン N -(2- N' , N' -ジメチルアミノエチル)アミド・2酢酸塩 (化合物 44)

化合物44-a (2.21 g、3.41 mmol) を用いて製造例39-bと同様の操作を行い、白色無定形粉末の表記化合物 (通算収率12%) を得た。

融点 ; 95-101°C、Rf値 ; 0.082 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.14 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($\text{M}^+ + 2$) : 548。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.87 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.9 (13H、m、 $(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH} + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-Ph} + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.95 (6H、s $\times 2$ 、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.21 (3H、s、 C-CH_3)、2.4-2.7 (4H、m、 $\text{CH-CO} \times 2 + \text{CH}_2\text{-Ph}$)、2.92 and 2.95 (6H、s each、 $\text{N-CH}_3 \times 2$)、3.2-3.4 (4H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$)、3.5-3.7 (2H、m、 NH-CH_2)、4.15 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.1-7.3 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 45

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-メチルサクシニル]- N^c -プロピオンイミドイル-L-リジン N -メチルアミド・1酢酸塩 (化合物 45)

化合物22-bを用いて製造例22-c、d、eと同様の操作 (但し、エチルアセトイミデート塩酸塩の代わりにエチルプロピオンイミデート塩酸塩を使用) を行い、白色固体の表記化合物 (通算収率42%) を得た。

1 0 8

融点 ; 113-119 °C、Rf値 ; 0.15(クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.47 (n-BuOH : AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$) : 400。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.1 (4H、m、 $\text{CO-CH-CH}_3 + \text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.27 (3H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}_3$)、1.3-1.9 (8H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + (\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}$)、1.94 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.2-2.6 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}_3 + \text{CH-CO} \times 2$)、2.70 (3H、m、 NH-CH_3)、3.21 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.30 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 4 6

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-[3-(4'-グアニジノフェニル)プロピル]サクシニル]-L-オルニチン-N-メチルアミド・2酢酸塩 (化合物 4 6)

a) N^a -[4-tert-ブトキシ-2(R)-イソブチル-3(RS)-[3-[p-(N^1, N^2 -ジベンジルオキシカルボニルグアニジノ)フェニル]プロピル]サクシニル]- N^c -ベンジロキシカルボニル-L-リジン N-メチルアミド (化合物 46-a)

化合物 7 および化合物 20 を用いて製造例 22-a、b と同様の操作を行い無色油状の表記化合物 (収率 93%) を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3) δ ppm ; 0.86 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.9 (20H、s + m、 $(\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-NH} + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4 + \text{C}(\text{CH}_3)_3 + \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.2-2.8 (7H、m、 $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4 + \text{CH-CO} \times 2 + \text{NH-CH}_3$)、2.9-3.5 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.47 (1H、m、 NH-CH-CO)、5.0-5.3 (6H、m、 $\text{CH}_2\text{-Ph} \times 3$)、6.4-6.7 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)、7.0-7.2 (2H、m、 $\text{NH} \times 2$)、7.2-7.5 (16H、m、芳香族-H + NH)。

b) N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-[3-(4'-グアニジノフェニル)プロピル]サクシニル]-L-オルニチン-N-メチルアミド・2酢酸塩 (化合物 4 6)

化合物 46-a を用いて製造例 23-b、c と同様の操作を行い白色無定形粉末の表記化合物 (通算収率 25%) を得た。

Rf 値 ; 0.04 (クロロホルム : メタノール : 酢酸 = 5 : 2 : 1)、0.34 (n-BuOH

1 0 9

: AcOH : 水 = 4 : 1 : 1)、FABMS ($M^+ + 1$) : 492。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.86 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0-1.8 (11H、m、 $(\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$ + $(\text{CH}_2)_2\text{-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$ + $\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.89 (6H、s x 2、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.17 (1H、m、 CH-CO)、2.5-2.9 (8H、s + m、 $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$ + $\text{CH}_2\text{-NH}$ + CH-CO + NH-CH_3)、4.28 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.1-7.3 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 4 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

化合物5 および化合物16を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$) : 497。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.1 (7H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.3-1.6 (6H、m、 $\text{CH-(CH}_2)_2$ + $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.89 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.10 (1H、m、 CH-CO)、2.3-2.5 (3H、m、 $\text{CH}_2\text{-Ph}$ + CH-CO)、2.63 (3H、s、 NH-CH_3)、2.8-3.1 (2H、m、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.93 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.58 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.0-7.4 (9H、m、芳香族-H)。

製造例 4 8

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(p-アミノメチルベンジル)サクシニル]-L-オルニチン N-メチルアミド・2 酢酸塩

4-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および化合物7を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 436。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.08 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.3-1.9 (6H、m、 $\text{CH-(CH}_2)_2$ + $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.84 (6H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.41 (1H、m、 CH-CO)、2.5-3.0 (8H、m、 NH-CH_3 + $\text{CH}_2\text{-NH}_2$ + CH-

1 1 0

CO + C₆H₄-CH₂)、3.95(2H、m、C₆H₄-CH₂-NH₂)、4.34 (1H、m、NH-CH-CO)、7.1-7.4 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 4 9

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(p-アミノメチルベンジル) サクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・2 酢酸塩

4-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および化合物5 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺ +1) : 498 。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.7-0.85 (6H、m、CH(CH₃)₂)、0.90 (1H、m、CH(C₃H₇)₂)、1.2-1.4 (2H、m、CH₂-CH(CH₃)₂)、1.84 (6H、s、CH₃CO₂H ×2)、2.07 (1H、m、CH-CO)、2.41 (1H、m、CH-CO)、2.64 (3H、m、NH-CH₃)、2.81 and 3.06 (1H each、m、C₆H₄-CH₂)、3.2 (m、C₆H₄-CH₂)、3.93 (2H、m、CH₂-NH₂)、4.77 (1H、m、NH-CH-CO)、6.84、7.05 and 7.1-7.3 (8H、m、芳香族-H)。

製造例 5 0

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[p-(p-トルエンスルホンアミドメチル) ベンジル] サクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

4-[p-(p-トルエンスルホンアミドメチル) フェニル]-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および化合物9 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺) : 632。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.0-1.1 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.4-1.8 (6H、m、CH-(CH₂)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.89 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.39 (1H、m、CH-CO)、2.43 (3H、s、C₆H₄-CH₃)、2.5-2.8 (6H、

1 1 1

m、 $\text{CH-CO} + \text{NH-CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$ ）、3.18 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、3.93 (2H、s、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-NH}$)、4.38 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.01、7.21、7.36 and 7.71 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 5 1

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(p-フタルイミドメチルベンジル)サクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

4-(p-フタルイミドメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および化合物9を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 608。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.06 (1H、m、 $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.4-1.85 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.90 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.39 (1H、m、 CH-CO)、2.5-2.8 (6H、m、 $\text{CH-CO} + \text{NH-CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.16 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.39 (1H、m、 NH-CH-CO)、4.75 (2H、s、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-N}$)、7.05 and 7.23 (2H each、m、芳香族-H)、7.7-7.9 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 5 2

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(p-メタンスルホンアミドメチルベンジル)サクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

4-(p-メタンスルホンアミドメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および化合物9を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.08 (1H、m、 $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.4-1.85 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.89 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、1.96 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{-SO}_2$)、2.41 (1H、m、 CH-CO)、2.5-2.8 (6H、m、 $\text{CH-CO} + \text{NH-CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.26 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}$)、4.28 (2H、s、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)

-NH)、4.39 (1H、m、NH-CH-CO)、7.05 and 7.14 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 5 3

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(m-アミノメチルベンジル)サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

4-(m-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-アラニン N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 393。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.85-0.95 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.08 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.36 (3H、d、J = 7.2 Hz、CH-CH₃)、1.4-1.7 (2H、m、CH₂-CH(C₂H₅)₂)、1.91 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.42 (1H、m、CH-CO)、2.6-2.9 (6H、m、CH-CO + NH-CH₃ + C₆H₄-CH₂)、4.03 (2H、s、C₆H₄-CH₂-NH₂)、4.40 (1H、m、NH-CH-CO)、7.1-7.4 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 5 4

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(2-フェノキシエチル)サクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

5-フェノキシ-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルペンタン酸および化合物9を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 479。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.10 (1H、m、CH(C₂H₅)₂)、1.4-1.85 (8H、m、CH₂-CH₂-O + CH-(CH₂)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.89 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.45 (1H、m、CH-CO)、2.65 (1H、m、CH-CO)、2.72 (3H、s、NH-CH₃)、3.15 (2H、m、CH₂-NH)、3.8-4.0 (O-CH₂)、4.34 (1H、m、NH-CH-CO)、6.88 and 7.23 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 5 5

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(3-シクロヘキシルプロピル)サクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

6-シクロヘキシル-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキササン酸および化合物9を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$) : 484。

1H -NMR (DMSO- d_6) δ ppm ; 0.6-1.8 (33H、m、 $\underline{CH_2-CH(CH_3)_2} + \underline{CH-(CH_2)_3-C_5H_{11}} + \underline{CH-(CH_2)_2} + \underline{CH_3CO_2H}$)、1.99 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.49 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.55 (3H、d、 $J = 4.4$ Hz、 $\underline{NH-CH_3}$)、3.00 (2H、m、 $\underline{CH_2-NH}$)、4.20 (1H、m、 $\underline{NH-CH-CO}$)、8.05 and 8.23 (1H each、m、 $\underline{NH \times 2}$)。

製造例 5 6

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-(2-ナフチルメチル)-3(R or S)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-L-アルギニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

6-フェニル-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-(2-ナフチルメチル)ヘキササン酸および化合物9を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$) : 562。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 1.2-1.8 (8H、m、 $\underline{CH-(CH_2)_2} \times 2$)、1.90 (3H、s、 $\underline{CH_3CO_2H}$)、2.3-3.1 (11H、m、 $\underline{CH-CO} \times 2 + \underline{CH_2-Ph} + \underline{CH_2-Naphthyl} + \underline{CH_2-NH} + \underline{N-CH_3}$)、4.08 (1H、m、 $\underline{NH-CH-CO}$)、7.1-7.9 (12H、m、芳香族-H)。

製造例 5 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(o-アミノメチルベンジル)サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

4-(o-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルブタン酸および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-アラニン N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色

固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 393。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.09 (1H、m、 $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.38 (3H、d、 $J=4.7$ Hz、 $\text{CH}-\text{CH}_3$)、1.60 (2H、m、 $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.89 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.53 (1H、m、 $\text{CH}-\text{CO}$)、2.65-2.95 (6H、m、 $\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}-\text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、4.13 (2H、s、 CH_2-NH_2)、4.42 (1H、m、 $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)、7.1-7.4 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 5 8

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(RS)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩
6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-アラニン N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 421。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-0.85 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.93 (1H、m、 $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.17 (3H、d、 $J=7.0$ Hz、 $\text{CH}-\text{CH}_3$)、1.2-1.6 (6H、m、 $\text{CH}-(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.80 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.06 (1H、m、 $\text{CH}-\text{CO}$)、2.4-2.55 (3H、m、 $\text{CH}-\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、2.62 (3H、s、 $\text{NH}-\text{CH}_3$)、3.92 (2H、s、 CH_2-NH_2)、4.20 (1H、m、 $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)、7.11 and 7.21 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 5 9

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(m-イソプロピルイミノメチルベンジル)サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩
化合物53 (400 mg、0.884 mmol)、アセトン (154 mg、2.65 mmol)およびメタノール(8 ml)の混合物を氷浴中で冷却しながら、シアノ水素化ホウ素ナトリウム (67 mg、1.07 mmol)をくわえ室温で終夜攪拌した。メタノールを減圧留去後5%酢酸水溶液に溶解し、逆相カラムクロマトグラム(富士シリシア化学 Chromatorex

ODS-1020T ; 25 g、1%から5%メタノール/0.1% 酢酸水溶液で溶出) を用いて精製後、凍結乾燥することにより白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 435。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.08 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.36 (9H、m、 CH-CH_3 + $\text{NH-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.55 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.89 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.22 (1H、m、 CH-CO)、2.6-2.9 (6H、m、 CH-CO + NH-CH_3 + $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、3.37 (1H、m、 $\text{NH-CH}(\text{CH}_3)_2$)、4.14 (2H、s、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.40 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.15-7.4 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 6 0

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(*o*-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩
6-(*o*-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-アラニン N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 421。

$^1\text{H-NMR}$ (DMSO-d_6) δ ppm ; 0.7-1.0 (7H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.13 (3H、d、J = 6.9Hz、 CH-CH_3)、1.1-1.6 (6H、m、 $\text{CH-(CH}_2)_2$ + $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.81 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.06 (1H、m、 CH-CO)、2.4-2.6 (m、 CH-CO + $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$ + NH-CH_3)、3.70 (2H、s、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.23 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.0-7.2 and 7.32 (4H、m、芳香族-H)、7.63 and 8.16 (1H each、m、 $\text{NH}\times 2$)。

製造例 6 1

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(*p*-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・2 酢酸塩
6-(*p*-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 479。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.06 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.2-1.9 (12H, m, $\text{CH}-(\text{CH}_2)_3 + \text{CH}-(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.92 (6H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.19 (1H, m, $\text{CH}-\text{CO}$)、2.45-2.7 (3H, m, $\text{CH}-\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、2.72 (3H, s, $\text{NH}-\text{CH}_3$)、2.91 (2H, m, CH_2-NH_2)、4.06 (2H, s, $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{NH}_2$)、4.28 (1H, m, $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)、7.22 and 7.35 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 6 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[5-(アセトイミドイルイミノ)ペンチル]サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(5-アミノペンチル)サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1酢酸塩 (200 mg, 0.48 mmol) を DMF (6 ml) に溶解し 0 °C に冷却後、TEA (200 ml, 1.44 mmol) およびエチルアセトイミデート塩酸塩 (124 mg, 1.01 mmol) を添加し 2 時間攪拌した。DMF を減圧留去後 5% 酢酸水溶液に溶解し、逆相カラムクロマトグラム (富士シリシア化学 Chromatorex ODS-1020T; 25 g、蒸留水および 0.1% 酢酸水溶液で溶出) を用いて精製後、凍結乾燥することにより白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 400。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.04 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.2-1.7 (13H, m, $\text{CH}-(\text{CH}_2)_4 + \text{CH}-\text{CH}_3 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.13 (1H, m, $\text{CH}-\text{CO}$)、2.20 (3H, s, $\text{C}-\text{CH}_3$)、2.54 (1H, m, $\text{CH}-\text{CO}$)、2.72 (3H, s, $\text{NH}-\text{CH}_3$)、3.19 (2H, m, CH_2-NH)、4.34 (1H, m, $\text{NH}-\text{CH}-\text{CO}$)。

製造例 6 3

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[5-(イソプロピルイミノ)ペンチル]サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(5-アミノペンチル)サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1酢酸塩を用いて製造例 59 と同

様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 401 。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.06 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.25-1.8 (19H、m、 $\text{NH-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}-(\text{CH}_2)_4 + \text{CH-CH}_3 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.15 (1H、m、 CH-CO)、2.56 (1H、m、 CH-CO)、2.60 (3H、s、 N-CH_3)、2.96 (2H、m、 CH_2-NH)、3.36 (m、 $\text{NH-CH}(\text{CH}_3)_2$) 4.35 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 6 4

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[5-(ピリジン-4-イルメチルイミノ)ペンチル]サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1酢酸塩

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(5-アミノペンチル)サクシニル]-L-アラニン N-メチルアミド・1酢酸塩を用いて製造例59と同様の操作(但し、アセトンに代えて4-ピリジアルデヒドを用いた)を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+) : 450 。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.06 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.7 (13H、m、 $\text{CH}-(\text{CH}_2)_4 + \text{CH-CH}_3 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.93 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.13 (1H、m、 CH-CO)、2.54 (1H、m、 CH-CO)、2.71 (3H、s、 N-CH_3)、2.87 (2H、m、 CH_2-NH)、4.02 (2H、m、 $\text{NH-CH}_2\text{-Pyridyl}$)、4.40 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.47 and 8.55 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 6 5

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-メトキシカルボニルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1酢酸塩

6-(p-メトキシカルボニルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1を用いて製造例23と同様の操作を行い

白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 508。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.04 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.2-1.8 (12H, m, $\text{CH}-(\text{CH}_2)_3 + \text{CH}-(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.91 (6H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.20 (1H, m, CH-CO)、2.53 (1H, m, CH-CO)、2.63 (2H, m, $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、2.71 (3H, s, N-CH_3)、2.89 (2H, m, CH_2-NH_2)、3.88 (3H, s, $-\text{CO}_2\text{CH}_3$)、4.24 (1H, m, NH-CH-CO)、7.26 and 7.90 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 6 6

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[2-(2-エトキシエトキシ)エチル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド

5-(2-エトキシエトキシ)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルペンタン酸および化合物1を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 448。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.07 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.20 (3H, t, $J = 7.0$ Hz, CH_2-CH_3)、1.3-1.9 (10H, m, $\text{CH}-(\text{CH}_2)_3 + \text{CH-CH}_2 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.32 (1H, m, CH-CO)、2.58 (1H, m, CH-CO)、2.72 (3H, s, N-CH_3)、2.92 (2H, m, CH_2-NH_2)、3.2-3.4 (8H, m, $\text{O-CH}_2 \times 4$)、4.32 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 6 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-カルボキシフェニル)プロピル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド

化合物65をアルカリ加水分解することにより白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 493。

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_2\text{O-NaOD}$) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.95-1.7 (13H, m, $\text{CH}-(\text{CH}_2)_3 + \text{CH}-(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、2.15 (1H, m, CH-CO)、2.4-

2.6 (3H、m、 $\text{CH-CO} + \text{CH}_2\text{-NH}_2$)、2.6-2.8 (5H、m、 $\text{N-CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、4.02 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.26 and 7.81 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 6 8

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(8-ヒドロキシオクチル)サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

11-(テトラヒドロピラニルオキシ)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルウンデカン酸および化合物1 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 459。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.05 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.9 (22H、m、 $\text{CH-(CH}_2)_7 + \text{CH-(CH}_2)_3 + \text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.92 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.13 (1H、m、 CH-CO)、2.56 (1H、m、 CH-CO)、2.72 (3H、s、 N-CH_3)、2.91 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、3.53 (2H、t、 $J=6.5$ Hz、 $\text{CH}_2\text{-OH}$)、4.31 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 6 9

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-(2-n-ブチルオキシエチル)サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

5-(n-ブチルオキシ)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルペンタン酸および化合物1 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($\text{M}^+ 1$): 432。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (9H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}_2\text{-CH}_3$)、1.06 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.9 (14H、m、 $\text{CH-CH}_2 + \text{CH-(CH}_2)_3 + (\text{CH}_2)_2\text{-CH}_3 + \text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.91 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.29 (1H、m、 CH-CO)、2.58 (1H、m、 CH-CO)、2.72 (3H、s、 N-CH_3)、2.91 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、3.2-3.4 (m、 $\text{O-CH}_2 \times 2$)、4.31 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 7 0

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-(2-イソブチルオキシエチル) サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

5-(イソブチルオキシ)-3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルペンタン酸および化合物1 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 431。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (12H、m、CH(CH₃)₂ × 2)、1.07 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.3-1.9 (11H、m、CH-CH₂ + CH-(CH₂)₃ + O-CH₂-CH + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.92 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.30 (1H、m、CH-CO)、2.58 (1H、m、CH-CO)、2.72 (3H、s、N-CH₃)、2.92 (2H、m、CH₂-NH₂)、3.13 (2H、d、J = 6.6 Hz、O-CH₂-CH)、3.2-3.4 (m、O-CH₂)、4.32 (1H、m、NH-CH-CO)。

製造例 7 1

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(m- メトキシカルボニルフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

6-(m- メトキシカルボニルフェニル)-3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺ + 1): 508。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.06 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.2-1.85 (12H、m、CH-(CH₂)₃ + CH-(CH₂)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.91 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.20 (1H、m、CH-CO)、2.5-2.8 (6H、m、CH-CO + N-CH₃ + CH₂-NH₂)、2.91 (2H、m、C₆H₄-CH₂)、3.90 (3H、s、-CO₂CH₃)、4.27 (1H、m、NH-CH-CO)、7.39 and 7.82 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 7 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(p- ヒドロキシフェニル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

6-(p- ベンジルオキシフェニル)-3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺) : 465 。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.04 (1H、m、CH(C H₃)₂)、1.2-1.85 (12H、m、CH-(CH₂)₃ + CH-(CH₂)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.92 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.17 (1H、m、CH-CO)、2.35-2.6 (3H、m、CH-CO + C₆H₄-CH₂)、2.71 (3H、m、N-CH₃)、2.88 (2H、m、CH₂-NH₂)、4.25 (1H、m、NH-C H-CO)、6.67 and 6.94 (2H each、m、芳香族-H) 。

製造例 7 3

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソブチル-3(R or S)-[3-(モルホリン-4- イル) プロピル] サクシニル]-L-リジン N- メチルアミド・1 酢酸塩

6-モルホリノ-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1 を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺) : 458 。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.02 (1H、m、CH(C H₃)₂)、1.2-1.8 (12H、m、CH-(CH₂)₃ + CH-(CH₂)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.89 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.20 (1H、m、CH-CO)、2.5-3.0 (12H、m、CH-CO + N-CH₂ ×3 + N-CH₃ + CH₂-NH₂)、3.74 (4H、m、O-CH₂ ×2)、4.28 (1H、m、NH-CH-CO) 。

製造例 7 4

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-(3-フェニルプロピル)サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

6-フェニル-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および化合物1を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 436。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.85-1.0 (6H, m, $CH(CH_3)_2$)、1.3-1.9 (11H, m, $CH(CH_3)_2 + CH-(CH_2)_3 + CH-(CH_2)_2$)、1.90 (3H, s, CH_3CO_2H)、2.38 (1H, m, $CH-CO$)、2.4-2.65 (3H, m, $CH-CO + CH_2-C_6H_5$)、2.72 (3H, m, $N-CH_3$)、2.89 (2H, m, CH_2-NH_2)、4.27 (1H, m, $NH-CH-CO$)、7.0-7.3 (5H, m, 芳香族-H)。

製造例 7 5

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(m-カルボキシフェニル)プロピル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩
化合物71をアルカリ加水分解することにより白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 494。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $CH(CH_3)_2$)、1.01 (1H, m, $CH(C_6H_5)_2$)、1.1-1.8 (12H, m, $CH-(CH_2)_3 + CH-(CH_2)_2 + CH_2-CH(CH_3)_2$)、1.96 (3H, s, CH_3CO_2H)、2.13 (1H, m, $CH-CO$)、2.49 (1H, m, $CH-CO$)、2.55-2.85 (5H, m, $N-CH_3 + C_6H_4-CH_2$)、2.84 (2H, m, CH_2-NH_2)、4.11 (1H, m, $NH-CH-CO$)、7.26 and 7.73 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 7 6

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(ピペリジン-1-イル)プロピル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・2 酢酸塩

6-(ピペリジン-1-イル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の

標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 457。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.95 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.07 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.85 (18H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2 + \text{N-CH}_2\text{-(CH}_2)_3$)、1.91 (6H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.18 (1H、m、 CH-CO)、2.57 (1H、m、 CH-CO)、2.72 (3H、s、 N-CH_3)、2.7-3.1 (8H、m、 $\text{N-CH}_2 \times 3 + \text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.28 (1H、m、 NH-CH-CO)。

製造例 7 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]- N^o -ベンズイミドイル-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

化合物18および化合物22-aを用いて製造例22と同様の操作(但し、エチルアセトイミデート塩酸塩に代えてメチルベンゾイミデート塩酸塩を用いた)を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 448。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.94 (3H、d、 $J=7.0$ Hz、 CH-CH_3)、1.01 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.7 (8H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_3$)、1.80 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.15 (1H、m、 CH-CO)、2.48 (1H、m、 CH-CO)、2.64 (3H、s、 N-CH_3)、3.35 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.26 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.4-7.7 (5H、m、芳香族-H)。

製造例 7 8

N^4 -[3-アミノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]- N^1 -ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソブチルスクシンアミド・2 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサ酸および2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-4-ベンジルオキシカルボニルアミノブタン酸 N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 450.

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.75-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.07 (1H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.7 (6H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_2$)、1.85 (6H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、1.8-2.1 (2H, m, CH-CH_2)、2.18 (1H, m, CH-CO)、2.52 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、2.69 (3H, s, N-CH_3)、2.88 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、3.99 (2H, s, $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-NH}_2$)、4.36 (1H, m, NH-CH-CO)、7.17 and 7.29 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 7 9

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-tert-ロイシン N-メチルアミド・1 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-tert-ロイシン N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 464.

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-0.85 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.94 (9H, s, $\text{C}(\text{CH}_3)_3$)、1.02 (1H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.2-1.7 (6H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_2$)、1.88 (3H, m, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.14 (1H, m, CH-CO)、2.4-2.6 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、2.65 (3H, s, N-CH_3)、4.00 (2H, s, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.18 (1H, m, NH-CH-CO)、7.16 and 7.28 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 8 0

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-オルニチン N-メチルアミド・1 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物7を用いて製造例23

1 2 5

と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 465。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.05 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.2-1.85 (12H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_3 + \text{CH}(\text{CH}_2)_2$)、1.89 (3H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.20 (1H, m, CH-CO)、2.5-2.7 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{-C}_2\text{H}_5$)、2.72 (3H, s, N-CH_3)、2.89 (2H, s, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.01 (2H, s, $\text{C}_6\text{H}_4\text{-C}_2\text{H}_5\text{-NH}_2$)、4.29 (1H, m, NH-CH-CO)、7.22 and 7.31 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 8 1

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-オルニチン N-メチルアミド・2 酢酸塩

6-[p-(N^1, N^2 -ジベンジルオキシカルボニルグアニドメチル)フェニル]-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物7を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 506。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-0.85 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.99 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$)、1.15-1.8 (10H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_2 \times 2$)、1.81 (6H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.12 (1H, m, CH-CO)、2.4-2.6 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、2.67 (3H, s, N-CH_3)、2.82 (2H, s, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.22 (1H, m, NH-CH-CO)、4.26 (2H, s, $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-NH}$)、7.0-7.2 (4H, m, 芳香族-H)。

製造例 8 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)プロピル]サクシニル]-L-リジンN-メチルアミド

6-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサン酸および化合物1を用いて

製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 514。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.03 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}\text{H}_3)_2$)、1.2-1.9 (18H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_3 + \text{C}(\text{CH}_3)_2$)、2.11 (1H, m, CH-CO)、2.54 (1H, m, CH-CO)、2.72 (3H, s, NH-CH_3)、2.87 (3H, s, N-CH_3)、3.00 (2H, t, $J=7.5$ Hz, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、3.42 (2H, t, $J=6.1$ Hz, $\text{CH}_2\text{-N}$)、4.30 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 8 3

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-3(S)-イソブチル-2(R or S)-(8-ヒドロキシオクチル)サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1 酢酸塩

10-テトラヒドロピラニルオキシ-2(RS)-[1-(S)-tert-ブチルオキシカルボニル-3-メチルブチル]デカン酸および化合物1を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 460。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.0 (1H, m, $\text{CH}(\text{C}\text{H}_3)_2$)、1.1-1.85 (22H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_2)_3 + \text{CH}(\text{CH}_2)_7$)、1.91 (3H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.29 (1H, m, CH-CO)、2.41 (1H, m, CH-CO)、2.73 (3H, s, N-CH_3)、2.90 (2H, t, $J=7.6$ Hz, $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、3.52 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-OH}$)、4.31 (1H, m, NH-CH-CO)。

製造例 8 4

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-カルボキシエチル)アミド・1 酢酸塩

化合物17および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(2-ベンジルオキシカルボニルエチル)アミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 493。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.75-1.1 (14H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.2-1.6 (4H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.97 (3H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、1.9-2.2 (3H, m, $\text{CH-CO} + \text{CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$)、2.52 (1H, m, CH-CO)、2.99 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、3.25-3.4 (m, NH-CH_2)、4.02 (2H, m, $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-NH}_2$)、4.53 (1H, m, NH-CH-CO)、7.32 (4H, m, 芳香族-H)。

製造例 8 5

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R),3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-カルボキシエチル)アミド・1 酢酸塩

化合物17および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニンN-(2-ベンジルオキシカルボニルエチル)アミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 534。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.7-0.9 (12H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.0-1.1 (2H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.3-1.7 (4H, m, $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.94 (3H, s, $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.0-2.3 (6H, m, $\text{CH-CO} + \text{CH}_2\text{-CO}_2\text{H} + \text{C-CH}_3$)、2.52 (1H, m, CH-CO)、2.9-3.1 (2H, m, $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、3.2-3.4 (m, NH-CH_2)、4.38 (2H, s, $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-NH}$)、4.55 (1H, m, NH-CH-CO)、7.28 (4H, m, 芳香族-H)。

製造例 8 6

N^a -[2-アミノ-2-メチル-1(RS)-メチルカルバモイルプロピル]- N^b -ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルペンタン酸および2(RS)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-3-メチルブタン酸 N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 450。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.85-1.0 (6H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2}$)、1.2-1.8 (11H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2} + \underline{C-CH_3} \times 2 + \underline{CH-(CH_2)_2}$)、1.91 (6H、s、 $\underline{CH_3CO_2H} \times 2$)、2.31 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.4-2.6 (3H、m、 $\underline{CH-CO} + \underline{C_6H_4-CH_2}$)、2.65 (3H、s、 $\underline{N-CH_3}$)、4.01 (2H、s、 $\underline{CH_2-NH_2}$)、4.72 (1H、m、 $\underline{NH-CH-CO}$)、7.17 and 7.29 (2H each、m、芳香族-H)。

製造例 8 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-メチルサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-(モルホリン-4-イル) アミド・1 酢酸塩

化合物2 および化合物18を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 464。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.62、0.71 and 0.80 (3H each、m、 $\underline{CH(CH_3)_2} \times 2 + \underline{CH-CH_3}$)、0.91 (1H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2}$)、1.2-1.5 (2H、m、 $\underline{CH_2-CH(CH_3)_2}$)、1.81 (3H、s、 $\underline{CH_3CO_2H}$)、2.01 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.39 (1H、m、 $\underline{CH-CO}$)、2.5-2.6 (4H、m、 $\underline{N-CH_2} \times 2$)、2.8-3.0 (2H、m、 $\underline{CH_2-C_6H_4}$)、3.61 (4H、m、 $\underline{O-CH_2} \times 2$)、3.93 (2H、s、 $\underline{C_6H_4-CH_2-NH_2}$)、4.48 (1H、m、 $\underline{NH-CH-CO}$)、7.29 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 8 8

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(S)-ヒドロキシサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-メチルアミド・1 酢酸塩

化合物43-bを用いて製造例23-b、cと同様の操作(但し、トリフルオロ酢酸を用いた脱tert-ブチル反応を除く)を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 395。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.87 (6H、m、 $\underline{CH(CH_3)_2}$)、1.1-1.6 (3H、m、 $\underline{CH_2-CH(CH_3)_2}$)、1.98 (3H、s、 $\underline{CH_3CO_2H}$)、2.6-2.8 (4H、s + m、 $\underline{N-CH_3} + \underline{CH-CO}$)

、2.9-3.1 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、3.93 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.4-4.6 (2H、m、 $\text{NH-CH-CO} + \text{HO-CH-CO}$)、7.30 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 8 9

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミド・2 酢酸塩

化合物17および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($\text{M}^+ + 1$): 493。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.6-0.9 (12H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.02 (2H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.3-1.6 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.91 (6H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.16 (1H、m、 CH-CO)、2.4-2.55 (7H、s + m、 $\text{N-CH}_3 \times 2 + \text{CH-CO}$)、2.71 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-N}$)、2.9-3.1 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、3.3-3.5 (2H、m、 NH-CH_2)、4.03 (2H、s、 $\text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-NH}_2$)、4.60 (1H、m、 NH-CH-CO)、7.38 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 0

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R), 3(R or S)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミド・2 酢酸塩

化合物17および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニン N-(2-N', N'-ジメチルアミノエチル) アミドを用いて製造例22と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.6-0.9 (13H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、0.95-1.1 (1H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.4-1.6 (4H、m、 $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2 \times 2$)、1.91 (6H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.16 (1H、m、 CH-CO)、2.24 (3H、s、 C-CH_3)、2.37 (6H、s、 $\text{N-CH}_3 \times 2$)、2.4-2.5 (3H、m、 $\text{CH-CO} + \text{CH}_2\text{-N}$)、2.9-3.1 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-C}_6\text{H}_4$)、

)、3.2-3.4 (m、NH-CH₂)、4.40 (2H、s、C₆H₄-CH₂-NH)、4.60 (1H、m、NH-CO)、7.31 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 1

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R),3(RS)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-ヒドロキシエチル)アミド・2 酢酸塩

化合物14および化合物17を用いて製造例22と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.6-0.9 (13H、m、CH(CH₃)₂ + CH(CH₃)₂)、1.00 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.3-1.6 (4H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ × 2)、1.89 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.15 (1H、m、CH-CO)、2.24 (3H、s、C-CH₃)、2.46 (1H、m、CH-CO)、2.9-3.1 (2H、m、CH₂-C₆H₄)、3.2-3.6 (m、NH-CH₂-CH₂-OH)、4.40 (2H、s、C₆H₄-CH₂-NH₂)、4.65 (1H、m、NH-CH-CO)、7.31 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 2

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-アミノフェニル)プロピル]サクシニル]-N^c -アセトイミドイル-L-リジン N-(2-N',N'-ジメチルアミノエチル)アミド・3 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソブチルヘキサ酸および化合物3を用いて製造例22と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺ + 1): 563。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.7-0.95 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.09 (1H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.8 (12H、m、CH₂-CH(CH₃)₂ + CH-(CH₂)₂ + CH-(CH₂)₃)、1.96 (9H、s、CH₃CO₂H × 3)、2.21 (3H、s、C-CH₃)、2.3-2.6 (4H、m、CH-CO × 2 + CH₂-C₆H₄)、2.76 (6H、m、N-CH₃ × 2)、2.9-3.5 (m、CH₂-NH₂ + NH-CH₂-CH₂-N)、4.13 (1H、m、NH-CH-CO)、6.64、6.89、7.07 and 7.41 (1H each、m、芳香族-H)。

製造例 9 3

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R),3(RS)-ジイソブチルサクシニル]-4'-アセトイミドイルイミノメチル-L-フェニルアラニン N-(2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル)アミド・1 酢酸塩

化合物17および N^a-tert-ブチルオキシカルボニル-L-4'-シアノフェニルアラニンN-(1,1-ジメチル-2-ヒドロキシエチル)アミドを用いて製造例22と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺ + 1): 535。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.7-0.95 (12H, m, CH(CH₃)₂ × 2)、1.0-1.1 (2H, m, CH(CH₃)₂ × 2)、1.1-1.8 (10H, m, C(CH₃)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂ × 2)、1.89 (3H, s, CH₃CO₂H)、2.15 (1H, m, CH-CO)、2.24 (3H, s, C-CH₃)、2.46 (1H, m, CH-CO)、3.0-3.4 (2H, m, CH₂-C₆H₄)、3.4-3.6 (2H, m, CH₂-OH)、4.41 (2H, s, C₆H₄-CH₂-NH)、4.62 (1H, m, NH-CH-CO)、7.31 (4H, m, 芳香族-H)。

製造例 9 4

N^a-[3-アミノ-2,2-ジメチル-1(RS)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹-ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および2(RS)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-4-ベンジルオキシカルボニルアミノ-3,3-ジメチルブタン酸 N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 464。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, CH(CH₃)₂)、1.2-1.8 (11H, m, CH(CH₃)₂ + C-CH₃ × 2 + CH-(CH₂)₂)、1.89 (6H, s, CH₃CO₂H × 2)、2.27 (1H, m, CH-CO)、2.4-2.6 (3H, m, CH-CO + C₆H₄-CH₂)、2.6-2.8 (5H, s, CH₂-NH₂ + N-CH₃)、4.00 (2H, s, C₆H₄-CH₂-NH₂)、4.70 (1H, m, NH-CH-CO)、

7.17 and 7.29 (2H each, m、芳香族-H)。

製造例 9 5

N⁴-[2- アミノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]-N¹- ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p- アミノメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

6-(p- ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-3- ベンジルオキシカルボニルアミノブタン酸 N- メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 436。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.2 (4H、m、CH(CH₃)₂ + CH-CH₃)、1.2-1.8 (4H、m、CH-(CH₂)₂)、1.88 (6H、s、CH₃CO₂H ×2)、2.21 (1H、m、CH-CO)、2.4-2.6 (3H、m、CH-CO + C₆H₄-CH₂)、2.66 (3H、s、N-CH₃)、3.2-3.4 (m、CH-NH₂)、4.00 (2H、s、CH₂-NH₂)、4.65 (1H、m、NH-CH-CO)、7.21 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 6

N⁴-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソプロピル-3(R or S)- [3-(p-アミノメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-0-(2, 3, 4, 6- テトラ-0- アセチル -β-D- グルコピラノシル)-L-セリン N- メチルアミド・1 酢酸塩

6-(p- ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および N⁴-tert-ブチルオキシカルボニル-0-(2, 3, 4, 6-テトラ-0- アセチル -β-D- グルコピラノシル)-L-セリン N- メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 753。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、CH(CH₃)₂)、1.1-1.2 (17H、m、CH(CH₃)₂ + CH-(CH₂)₂ + CH₃CO-×4)、1.90 (3H、s、CH₃CO₂H)、2.30 (1H、m、

CH-CO)、2.4-2.75 (3H、m、 $\text{CH-CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、2.78 (3H、s、 N-CH_3)、3.78 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-O}$)、3.95-4.6 [7H、m、 $\text{NH-CH-CO} + \text{CH}_2\text{-NH}_2 + 2\text{-H}$ 、5-H and 6-H (glucopyranosyl)]、4.9-5.35 [3H、m、1-H、3-H and 4-H (glucopyranosyl)]、7.20 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 7

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-O-(β -D-グルコピラノシル)-L-セリンN-メチルアミド・1 酢酸塩

化合物96を加水分解し白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($\text{M}^+ + 1$): 586。

$^1\text{H-NMR}$ (D_2O) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.7 (5H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH-(CH}_2)_2$)、1.78 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.15 (1H、m、 CH-CO)、2.4-2.6 (3H、m、 $\text{CH-CO} + \text{C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2$)、2.70 (3H、s、 N-CH_3)、3.43 [1H、m、5-H (glucopyranosyl)]、3.5-4.0 [7H、m、 $\text{CH}_2\text{-O} + 2\text{-H}$ 、3-H、4-H and 6-H (glucopyranosyl)]、4.00 (2H、m、 $\text{CH}_2\text{-NH}_2$)、4.32 (1H、m、 NH-CH-CO)、5.25 [1H、m、1-H (glucopyranosyl)]、7.18 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 8

N^1 -[4-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)-1(S)-メチルカルバモイルブチル]- N^1 -ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・1 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサノ酸および2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-5-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)ペンタン酸N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 575。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.8 (15H、s +

m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{CH}-(\text{CH}_2)_2 \times 2 + \text{C}-\text{CH}_3 \times 2$ 、1.89 (3H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$)、2.20 (1H、m、 $\text{CH}-\text{CO}$)、2.4-2.6 (3H、m、 $\text{CH}-\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、2.67 (3H、s、N- CH_3)、2.89 (3H、s、N- CH_3)、3.56 (2H、t、 $J = 6.3 \text{ Hz}$ 、N- CH_2)、4.01 (2H、s、 CH_2-NH_2)、4.38 (1H、m、NH- $\text{CH}-\text{CO}$)、7.20 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 9 9

N^1 -[2- アミノ-2- メチル-1(RS)- メチルカルバモイルプロピル]- N^1 - ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p- グアニドメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル6-[p-(N^1 , N^2 -ジベンジルオキシカルボニルグアニドメチル) フェニル] -2(R)-イソプロピルヘキサン酸および2(RS)-tert- ブチルオキシカルボニルアミノ-3- ベンジルオキシカルボニルアミノ-3- メチルブタン酸 N- メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 492。

$^1\text{H-NMR}$ (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$)、1.1-1.8 (11H、m、 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{C}-\text{CH}_3 \times 2 + \text{CH}-(\text{CH}_2)_2$)、1.89 (6H、s、 $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \times 2$)、2.27 (1H、m、 $\text{CH}-\text{CO}$)、2.4-2.6 (3H、m、 $\text{CH}-\text{CO} + \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2$)、2.72 (3H、s、N- CH_3)、4.21 (1H、m、NH- $\text{CH}-\text{CO}$)、4.26 (2H、s、 $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{NH}$)、7.0-7.2 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 1 0 0

N^1 -[3- アミノ-2,2- ジメチル-1(RS)- メチルカルバモイルプロピル]- N^1 - ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p- グアニドメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル6-[p-(N^1 , N^2 -ジベンジルオキシカルボニルグアニドメチル) フェニル] -2(R)-イソプロピルヘキサン酸および2(RS)-tert- ブチルオキシカルボニルアミノ-4- ベンジルオキシカルボニルアミノ-3,3- ジメチルブタン酸N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の

標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 506。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.85-1.0 (6H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.1-1.8 (11H、m、 $CH(CH_3)_2 + C-CH_3 \times 2 + CH-(CH_2)_2$)、1.90 (6H、s、 $CH_3CO_2H \times 2$)、2.31 (1H、m、 $CH-CO$)、2.4-2.6 (3H、m、 $CH-CO + C_6H_4-CH_2$)、2.6-2.8 (5H、s、 $CH_2-NH_2 + N-CH_3$)、4.22 (1H、m、 $NH-CH-CO$)、4.28 (2H、s、 $C_6H_4-CH_2-NH$)、7.1-7.4 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 1 0 1

N^1 -[2- アミノ-1(S)-メチルカルバモイルプロピル]- N^1 - ヒドロキシ-2(R or S)- [3-(p-グアニドメチルフェニル) プロピル]-3(R)- イソプロピルスクシンアミド・2 酢酸塩

3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル6-[p-(N^1 , N^2 -ジベンジルオキシカルボニルグアニドメチル) フェニル] -2(R)-イソプロピルヘキサ酸および2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-3- ベンジルオキシカルボニルアミノブタン酸 N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 478。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.1-1.2 (4H、m、 $CH(CH_3)_2 + C-CH_3$)、1.3-1.7 (4H、m、 $CH-(CH_2)_2$)、1.90 (6H、s、 $CH_3CO_2H \times 2$)、2.34 (1H、m、 $CH-CO$)、2.4-2.7 (3H、m、 $CH-CO + C_6H_4-CH_2$)、2.73 (3H、s、 $N-CH_3$)、3.2-3.4 (m、 $CH-NH_2$)、4.28 (1H、m、 $NH-CH-CO$)、4.33 (2H、s、 CH_2-NH_2)、7.19 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 1 0 2

N^1 -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)- イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル) プロピル] サクシニル]-0-(2,3,4,6- テトラ-O- アセチル- β -D- グルコピラノシル)-L-セリン N-メチルアミド・1 酢酸塩

3(RS)-tert- ブチルオキシカルボニル6-[p-(N^1 , N^2 -ジベンジルオキシカルボニル

ルグアニドメチル) フェニル] -2(R)-イソプロピルヘキサン酸および N^a -tert-ブチルオキシカルボニル-0-(2,3,4,6-テトラ-0- アセチル - β -D- グルコピラノシル)-L-セリン N- メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M^+): 795。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, $CH(CH_3)_2$)、1.1-2.1 (17H, m, $CH(CH_3)_2$ + $CH-(CH_2)_2$ + CH_3CO- $\times 4$)、1.89 (3H, s, CH_3CO_2H)、2.35 (1H, m, $CH-CO$)、2.4-2.7 (3H, m, $CH-CO$ + $C_6H_4-CH_2$)、2.80 (3H, s, $N-CH_3$)、3.76 (2H, m, CH_2-O)、4.0-4.6 [7H, m, $NH-CH-CO$ + CH_2-NH_2 + 2-H, 5-H and 6-H (glucopyranosyl)]、4.9-5.3 [3H, m, 1-H, 3-H and 4-H (glucopyranosyl)]、7.1-7.3 (4H, m, 芳香族-H)。

製造例 1 0 3

N^a -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-0-(β -D-グルコピラノシル)-L-セリン N-メチルアミド・1 酢酸塩

化合物102 を加水分解し白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 628。

1H -NMR (D_2O) δ ppm ; 0.7-0.9 (6H, m, $CH(CH_3)_2$)、1.0-1.7 (5H, m, $CH(CH_3)_2$ + $CH-(CH_2)_2$)、1.80 (3H, s, CH_3CO_2H)、2.17 (1H, m, $CH-CO$)、2.4-2.6 (3H, m, $CH-CO$ + $C_6H_4-CH_2$)、2.71 (3H, s, $N-CH_3$)、3.41 [1H, m, 5-H (glucopyranosyl)]、3.5-4.0 [7H, m, CH_2-O + 2-H, 3-H, 4-H and 6-H (glucopyranosyl)]、4.2-4.4 (3H, m, $C_6H_4-CH_2-NH_2$ + $NH-CH-CO$)、5.26 [1H, m, 1-H (glucopyranosyl)]、7.20(4H, m, 芳香族-H)。

製造例 1 0 4

N^a -[4-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)-1(S)-メチルカルバモイルブチル]- N^1 -ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-グアニドメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシンアミド・1 酢酸塩

3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル6-[p-(N¹, N²-ジベンジルオキシカルボニルグアニドメチル)フェニル]-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-5-(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)ペンタン酸 N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺): 617。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H, m, CH(CH₃)₂)、1.1-1.8 (15H, s + m, CH(CH₃)₂ + CH-(CH₂)₂ × 2 + C-CH₃ × 2)、1.92 (3H, s, CH₃CO₂H)、2.23 (1H, m, CH-CO)、2.45-2.6 (3H, m, CH-CO + C₆H₄-CH₂)、2.70 (3H, s, N-CH₃)、2.89 (3H, s, N-CH₃)、3.56 (2H, t, J = 6.3 Hz, N-CH₂)、4.01 (2H, s, CH₂-NH₂)、4.3-4.4 (3H, m, C₆H₄-CH₂-NH + NH-CH-CO)、7.18 (4H, m, 芳香族-H)。

製造例 1 0 5

N^a-[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソブチル-3(R or S)-[3-(p-カルバモイルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-リジン N-メチルアミド・1酢酸塩化合物65 (300 mg, 0.592 mmol) を28% アンモニア水 (30 ml) と混合し、室温で10日間攪拌した。反応混合物を濃縮後、0.1N酢酸に溶解し、逆相カラムクロマトグラム(富士シリシア化学 Chromatorex ODS-1020T; 25 g, 1 から20% メタノール / 0.1% 酢酸水溶液で溶出)を用いて精製後、凍結乾燥することにより白色固体の標記化合物を得た。

FABMS (M⁺ + 1): 493。

¹H-NMR (CD₃OD) δ ppm ; 0.8-0.9 (6H, m, CH(CH₃)₂)、1.05 (1H, m, CH(CH₃)₂)、1.2-1.8 (12H, m, CH-(CH₂)₃ + CH-(CH₂)₂ + CH₂-CH(CH₃)₂)、1.92 (6H, s, CH₃CO₂H)、2.20 (1H, m, CH-CO)、2.53 (1H, m, CH-CO)、2.65 (2H, m, C₆H₄-CH₂)、2.71 (3H, s, N-CH₃)、2.86 (2H, t, J = 7.7 Hz, CH₂-NH₂)、4.21 (1H, m, NH-CH-CO)、7.25 and 7.78 (2H each, m, 芳香族-H)。

製造例 1 0 6

N^4 -[4-(ヒドロキシアミノ)-2(R)-イソプロピル-3(R S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]サクシニル]-L-オルニチン N-メチルアミド・2 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および化合物7を用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 451。

1H -NMR (DMSO- d_6) δ ppm ; 0.85-0.86 (6H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.1-1.9 (15H、m、 $CH(CH_3)_2 + CH-(CH_2)_2 \times 2 + CH_3CO_2H \times 2$)、3.83 (2H、s、 CH_2-NH_2)、7.0-7.3 (4H、m、芳香族-H)。

製造例 1 0 7

N^1 -[2-アミノ-1(S)-メチルカルバモイルエチル]- N^1 -ヒドロキシ-2(R or S)-[3-(p-アミノメチルフェニル)プロピル]-3(R)-イソプロピルスクシニアミド・2 酢酸塩

6-(p-ベンジルオキシカルボニルアミノメチルフェニル)-3(RS)-tert-ブチルオキシカルボニル-2(R)-イソプロピルヘキサン酸および2(S)-tert-ブチルオキシカルボニルアミノ-3-ベンジルオキシカルボニルアミノブタン酸 N-メチルアミドを用いて製造例23と同様の操作を行い白色固体の標記化合物を得た。

FABMS ($M^+ + 1$): 422。

1H -NMR (CD_3OD) δ ppm ; 0.8-1.0 (6H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.1-1.2 (1H、m、 $CH(CH_3)_2$)、1.2-1.8 (4H、m、 $CH-(CH_2)_2$)、1.9 (6H、s、 $CH_3CO_2H \times 2$)、2.28 (1H、m、 $CH-CO$)、2.4-2.6 (3H、m、 $CH-CO + C_6H_4-CH_2$)、2.68 (3H、s、 $N-CH_3$)、4.02 (2H、s、 $Ph-CH_2-NH_2$)、4.3 (1H、m、 $NH-CH-CO$)、7.21 (4H、m、芳香族-H)。

試験例 1

コラゲナーゼ阻害活性測定

本発明の化合物および対照化合物のヒト線維芽細胞より得られたコラゲナーゼ阻害活性をY. Murawaki らの方法[Journal of Hepatology, 18, p. 328-334 (1993)]により測定した。プロコラゲナーゼを35℃で 2 mM アミノフェニル酢酸水銀と2時間インキュベーションすることにより活性化した。フルオレッセイン標識化ウシタイプ I コラーゲンを基質として用い阻害活性を測定した。0.4M 塩化ナトリウム、10 mM 塩化カルシウムを含む50 mM トリス塩酸緩衝液 pH 7.5 中の基質 (0.5 mg / ml)の溶液に、活性化したコラゲナーゼを添加した。得られた溶液を35℃において2 時間インキュベーションした。基質の酵素消化を80 mM o-フェナントロリンの添加により停止、25 μ g / ml ブタ膵臓エラスターゼを上述のトリス塩酸緩衝液に溶解したものを加え、37℃において10分間インキュベーションした。得られた溶液に70%エタノール、0.67 M 塩化ナトリウムを含む170 mM トリス塩酸緩衝液pH 9.5を加え、未消化の基質を3000 gで20分間遠心することにより沈殿させた。上清を採取し、励起波長495 nm、測定波長520 nmにおける蛍光強度を測定し、阻害活性を求めた。IC₅₀は基質の切断を酵素単独により達成される切断を50%に減少する、消化酵素におけるアッセイした化合物の濃度である。測定結果は表 1 に示した。尚、対照化合物 1 は、N-[4-(N-ヒドロキシアミノ)-2(R)-n- プロピルオキシメチル-3(S)-イソプロピルチオメチルサクシニル]-0-メチル-L- チロシン-N- メチルアミドであり、米国特許第5442110 号明細書を参考に合成した。

1 4 0

表 1

MMP-1 に対する阻害活性 (IC₅₀ 値、nM)

化合物	MMP-1 阻害活性	化合物	MMP-1 阻害活性
化合物24	5	化合物71	4
化合物25	10	化合物73	11
化合物27	7	化合物78	18
化合物28	10	化合物79	5
化合物30	10	化合物80	9
化合物31	12	化合物81	13
化合物34	13	化合物82	4
化合物36	10	化合物84	11
化合物46	15	化合物91	17
化合物50	13	对照化合物1	11
化合物51	9		

試験例 2

ストロメライシン阻害活性測定

本発明の化合物および対照化合物のヒト線維芽細胞より得られたストロメライシン阻害活性をトワイニングの方法[アナリティカルバイオケミストリー(Anal. Biochem.) 143, p30 (1984)]により測定した。プロストロメライシンを37°Cで 20 μ g/ml ヒトプラスミンと2 時間インキュベーション後、2.8 mg/ml ジイソプロピルフルオロホスフェート溶液を加え反応を停止させ活性化した。フルオレッセイン標識化カゼインを基質として用い阻害活性を測定した。10mM 塩化カルシウムを含む 50mM トリス塩酸緩衝液 pH7.8中の基質(1 mg/ml) の溶液に、活性化したストロメライシンを添加した。得られた溶液を37°Cにおいて2 時間インキュベーションした。基質の酵素消化を5 %トリクロロ酢酸の添加により停止し、未消化の基質を3000 gで20分間遠心することにより沈殿させた。上清を採取し、0.5 M トリス塩酸緩衝液 pH8.5 を加え、励起波長495nm、測定波長520nm における蛍光強度を測定し、阻害活性を求めた。IC₅₀は基質の切断を酵素単独により達成される切断を50%に減少する、消化酵素におけるアッセイした化合物の濃度である。測定結果は表 2 に示した。いずれも対照化合物と同じ立体配置を有する異性体は、それぞれ対照化合物と比較してそれ以上の阻害活性を示した。

表 2

MMP-3 に対する阻害活性 (IC₅₀ 値、nM)

化合物	MMP-3 阻害活性	化合物	MMP-3 阻害活性
化合物23	16	化合物42	24
化合物24	18	化合物44	17
化合物26	40	化合物46	42
化合物27	60	化合物50	9
化合物30	12	化合物51	2
化合物31	11	化合物52	28
化合物32	12	化合物54	10
化合物33	12	化合物61	23
化合物34	11	化合物68	14
化合物35	19	化合物69	20
化合物36	9	化合物70	28
化合物37	50	化合物74	62
化合物41	18	对照化合物1	100

試験例 3TNF- α 産生抑制作用測定

ヒト単球系白血病細胞株 U937 [5%ウシ胎仔血清（免疫生物研）を加えたRPMI 1640（日水製薬）を用いて、37°C、5% CO₂ 培養器内で培養後、マルチウェルプレート（各ウェルに 1×10^6 個 / 1 ml ずつ分注後、Phorbol 12-myristate 13-acetate（和光純薬） 10^{-7} M 存在下で一夜培養し、マクロファージ様細胞に分化させた] に大腸菌 0127: B8 株由来のLipopolysaccharide（Sigma）0.1 μ g/mlを単独あるいは本発明の化合物と同時に添加し、37°C、5% CO₂ 培養器内で 6 時間培養した。培養終了後、培地を採取し 3000 rpm、10 分間遠心分離して上清を精製水で希釈しTNF- α 測定用キット（Genzyme）を用いて測定した（表 3）。尚、対照化合物 2 はN²-[3S- ヒドロキシ-4-(N-ヒドロキシアミノ)-2R- イソブチルサクシニル]-L-tert-ロイシン-N¹-メチルアミドであり、GB 2268934A を参考に合成した。

表 3

TNF- α 変換酵素に対する阻害活性 (IC₅₀ 値、nM)

化合物	TACEに対する阻害活性
化合物22	2080
化合物23	1193
化合物24	480
化合物34	1040
化合物41	1012
化合物44	129
化合物46	460
化合物47	210
化合物50	599
化合物51	426
化合物54	340
化合物55	279
化合物58	942
化合物61	1098
化合物62	2893
化合物65	421
化合物67	527
化合物71	352
化合物72	250
化合物74	603
化合物81	737
化合物89	1900
对照化合物2	3300

試験例 4

ラットにおける経口吸収性試験

本発明の化合物を注射用蒸留水に溶解し、ラット（Lewis系、雄、体重約200g）に100mg/kg経口投与した。投与後30分から4時間後まで、ラット眼底より経時的に採取した血液を遠心処理（3000rpm、10分、4℃）し、血漿サンプルとした。血漿サンプル200 μ l を限外濾過ユニット（セントリフリーMPS-3、排斥分子量30000：Amicon Corp., Beverly, MA）により1500G、3分間限外濾過した。この濾液10 μ l を、1.5mM APMAにより活性化した精製ウサギMMP-3 20 μ l、合成基質溶液（MocAc-Arg-Pro-Lys-Pro-Val-Glu-Nva-Trp-Arg-Lys(Dnp)-NH₂、ペプチド研究所）60 μ l と混合し、37℃にて2時間反応させた。これに、3%酢酸水溶液900 μ l を加え反応を停止させた。得られた溶液の蛍光強度（励起波長325nm、測定波長393nm）を測定し、本発明の化合物の濃度を変化させて作成した検量線より、ラット血漿サンプル中の化合物濃度を算出した。得られた値から、化合物の30分から4時間までの血漿中薬物濃度下面積（AUC_{0.5-4}）を算出した（表4）。

表 4

化合物の血漿中薬物濃度下面積 ($AUC_{0.5-4}$)

化合物	$AUC_{0.5-4}$ (ng · h/ml)
化合物22	9128
化合物23	4757
化合物39	14996
化合物41	3131
化合物42	6255
化合物43	3289
化合物44	1929
化合物45	7067
化合物46	3379
化合物48	20203
化合物49	15292
化合物53	4816
化合物61	13765
化合物63	5662
化合物69	3339
化合物72	4042
化合物74	9025
対照化合物2	1574

試験例 5

急性毒性試験

本発明の化合物を注射用蒸留水に10 mg / mlの濃度で溶解した。この溶液をマ

ウス尾静脈から 10 mg / kg で注入しマウスの状態を8 日間観察した。
全ての本発明の化合物（製造例 2 2 ～ 4 6 で製造の化合物）において死亡例、および体重減少は認められなかった。

次に、本発明によって提供される一般式(1) の化合物を含有する製薬学的調製物を示す。

製剤例 1

（軟膏剤） 次の成分を含有する軟膏剤は常法により製造することができた。

A;	成分	用量
	白色ワセリン	93 g
	流動パラフィン	5 g
	化合物 5 1	2 g
	全量	100 g

B;	成分	用量
	白色ワセリン	94 g
	精製ラノリン	5 g
	化合物 4 7	1 g
	全量	100 g

C;	成分	用量
	白色ワセリン	96 g
	化合物 5 6	4 g
	全量	100 g

製剤例 2

(点眼剤) 次の成分を含有する点眼剤は常法により製造することができた。

A;	成分	用量
	化合物 2 3	2 g
	塩化ナトリウム	0.33 g
	滅菌精製水	適量
	全量	100 ml

B;	成分	用量
	化合物 3 6	5 g
	塩化ナトリウム	0.26 g
	無水リン酸二水素ナトリウム	0.56 g
	無水リン酸一水素ナトリウム	0.28 g
	0.002%塩化ベンザルコニウム液	適量
	全量	100 ml

C;	成分	用量
	化合物 2 5	1 g
	塩化ナトリウム	0.33 g
	無水亜硫酸ナトリウム	0.10 g
	滅菌精製水	適量
	全量	100 ml

D;	成分	用量
	化合物 5 5	1 g
	塩化ナトリウム	0.33 g
	滅菌精製水	適量
	全量	100 ml

製剤例 3

(注射剤) 次の成分を含有する注射剤は常法により製造することができた。

A;	成分	用量
	化合物 8 1	1 g
	注射用蒸留水	適量
	全量	100 ml

B;	成分	用量
	化合物 8 2	2 g
	塩化ナトリウム	0.9 g
	注射用蒸留水	適量
	全量	100 ml

C;	成分	用量
	化合物 5 8	1 g
	無水リン酸二水素ナトリウム	28 mg
	無水リン酸水素二ナトリウム	167 mg
	塩化ナトリウム	0.9 g
	注射用蒸留水	適量
	全量	100 ml

製剤例 4

(錠剤) 次の成分を含有する錠剤は常法により製造することができた。

A;	成分	1 錠の含有量
	化合物 9	100 mg
	乳糖	98 mg
	コーンスターチ	46 mg
	ヒドロキシプロピルセルロース	2 mg
	ステアリン酸マグネシウム	4 mg
	全量	250 mg

B;	成分	1 錠の含有量
	化合物 2 3	50 mg
	乳糖	120 mg
	コーンスターチ	15 mg
	ヒドロキシプロピルセルロース	4 mg
	カルボキシメチルセルロースカルシウム	10 mg
	ステアリン酸マグネシウム	1 mg
	全量	200 mg

製剤例 5

(顆粒剤) 次の成分を含有する顆粒剤は常法により製造することができた。

成分	用量
化合物 7 4	2 g
乳糖	1.85 g
コーンスターチ	1.1 g
ヒドロキシプロピルセルロース	50 mg
全量	5 g

製剤例 6

(カプセル剤) 次の成分を含有するカプセル剤は常法により製造することができた。

成分	用量
化合物 8 0	100 mg
乳糖	35 mg
コーンスターチ	60 mg
ステアリン酸マグネシウム	5 mg
全量	200 mg

次の記号は本明細書及び特許請求の範囲においてそれぞれ以下の意味で使用している。

$$N^a = N^{\alpha}$$

$$N^e = N^{\varepsilon}$$

$$N^d = N^{\delta}$$

$$N^g = N^g$$

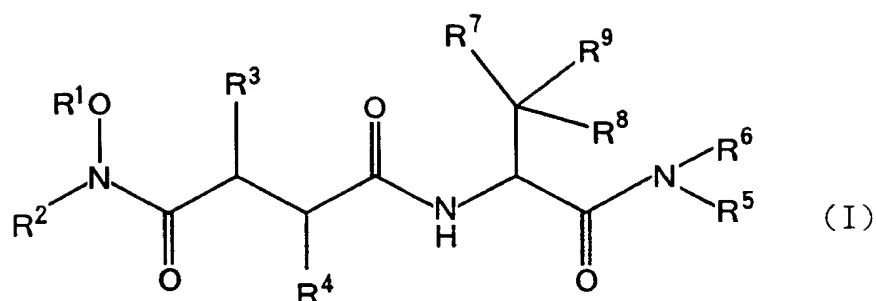
$$N^w = N^{\omega}$$

産業上の利用可能性

本発明で提供される化合物、例えば一般式 (1) の化合物は、メタロプロテイナーゼ阻害活性を示し、MMPs及び／又はTNF- α 変換酵素に対して優れた阻害活性を有し、且つ従来化合物と比較して飛躍的にバイオアベイラビリティが向上している。よってこれら化合物は、組織分解に関する疾病に対して適用した場合に、優れた作用効果が得られ、且つ治療及び／又は予防効果の期待できるものである。本発明は、前述の説明及び実施例に特に記載した以外も、実行できることは明らかである。上述の教示に鑑みて、本発明の多くの改変及び変形が可能であり、従ってそれらも本件添付の請求の範囲の範囲内のものである。

請 求 の 範 囲

1. 下記一般式 (I) :



〔式中、R¹は、水素、置換されていてもよいアラルキル基、3個の置換分を有するシリル基、テトラヒドロピラニル基、置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基、置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基、置換されていてもよいアルキル基、または水酸基の保護基を表し、

R²は、水素、置換されていてもよいアラルキロキシカルボニル基、置換されていてもよいアルキルオキシカルボニル基、9-フルオレニルメチルオキシカルボニル基、またはアミノ基の保護基を表し、

R³は、水素、水酸基、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R⁴は、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R⁵及びR⁶は、同一又は異なっていてよく、水素、置換されていてもよいアルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、置換されていてもよい複素環式基、またはアミノ基の保護基を表すか、あるいはR⁵及びR⁶はそれらの結合する窒素原子と一緒にあって、置換されていてもよい複素環式基を表し、

R⁷は、水素、水酸基、置換されていてもよいアルキル基、または置換されてい

てもよいアラルキル基を表し、

R^8 は、水素、水酸基、置換されていてもよいアルキル基、または置換されていてもよいアラルキル基を表し、

R^9 は、水素、水酸基、アミノ基、または $-X-Y$ 基を表し、

X は、置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキレン基、または置換されていてもよいフェニレン基を表し、

Y は、 $-A-B$ 基または $-B$ 基を表し、

A は、置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキレン基、酸素、硫黄、イミノ基、または置換されていてもよい(C_1-C_6) アルキレンイミノ基を表し、

B は、水素、アミノ基、アミジノ基、アシルイミドイル基、置換されていてもよいイミダゾリル基、保護されていてもよいビスホスホノメチル基、または保護されていてもよいビスホスホノヒドロキシメチル基を表す]

で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物。

2. 請求項1記載の一般式(I)において、

R^1 及び R^2 は、水素であり、

R^3 は、(C_1-C_9) アルキル基、(C_3-C_7) シクロアルキル置換(C_1-C_4) 低級アルキル基、水酸基、アミノ置換(C_1-C_6)アルキル基、フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、グアニド置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、アミノ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、カルボキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、カルバモイル置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、ヒドロキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、グアニド置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されていてもよいアミノ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、ヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、(C_1-C_4) 低級アルコキシカルボニル置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、(C_1-C_4) 低級アルキルイミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、(C_1-C_4) 低級アシルイミドイルイミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、アリールメチルイミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、窒素含有複素環式基で置換されている(C_1-C_4) 低級アルキルイミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、窒素含有複素環式基で置換されている(C_1-C_4) 低級アルキル基、酸素含

有直鎖又は分枝鎖(C₁-C₈) アルキル基、アリールスルホンアミド置換(C₁-C₄) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C₁-C₄) 低級アルキル基、アルキルスルホンアミド置換(C₁-C₄) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C₁-C₄) 低級アルキル基、アリールオキシ置換(C₁-C₄) 低級アルキル基、またはヒドロキシ置換(C₁-C₈) アルキル基であり、

R⁴は、(C₃-C₉) アルキル基、ヒドロキシ置換(C₃-C₈) アルキル基、または置換されていてもよいアリール(C₁-C₄) 低級アルキル基であり、

R⁵は、(C₁-C₄) 低級アルキル基、(C₃-C₇) シクロアルキル基、モノあるいはジ(C₁-C₄) 低級アルキルアミノ置換(C₁-C₄) 低級アルキル基、カルボキシ置換(C₁-C₄) 低級アルキル基、ヒドロキシ置換(C₁-C₆) アルキル基、ビスホスホノヒドロキシメチル置換(C₁-C₁₁) アルキル基、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル置換(C₁-C₁₁) アルキル基、または窒素含有複素環式基であり、

R⁶は、水素であり、

R⁷は、水素、または(C₁-C₄) 低級アルキル基であり、

R⁸は、水素、または(C₁-C₄) 低級アルキル基であり、

R⁹は、水素、水酸基、アミノ基、または -X-Y 基であり、

X は、(C₁-C₆) アルキレン基、またはフェニレン基であり、

Y は、-A-B基または-B基であり、

B は、水素、アミノ基、アミノ基、(C₁-C₄) 低級アシルイミドイル基、置換されていてもよいベンズイミドイル基、ビスホスホノメチル基、テトラ(C₁-C₄) 低級アルキルビスホスホノメチル基、トリ(C₁-C₄) 低級アルキルビスホスホノメチル基、ビスホスホノヒドロキシメチル基、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル基、または(C₁-C₄) 低級アルキル置換イミダゾール-3-イル基で、

A は、(C₁-C₄) 低級アルキレン基、イミノ基、または(C₁-C₄) 低級アルキレンイミノ基である

請求項 1 記載の化合物。

3. 請求項1記載の一般式(1)において、

R^1 及び R^2 は、水素であり、

R^3 は、水酸基、メチル基、イソブチル基、アミノプロピル基、フェニルプロピル基、グアニドフェニルプロピル基、アミノフェニルプロピル基、ヒドロキシフェニルプロピル基、カルボキシフェニルプロピル基、カルバモイルフェニルプロピル基、アミノメチルフェニルプロピル基、グアニドメチルフェニルプロピル基、ヒドロキシメチルフェニルプロピル基、アミノメチルベンジル基、トルエンシルホンアミドメチルベンジル基、メタンスルホンアミドメチルベンジル基、イソブチルイミノメチルベンジル基、フタルイミドメチルベンジル基、フェノキシエチル基、アミノペンチル基、アセトイミドイルイミノペンチル基、イソブチルイミノペンチル基、ピリジルメチルイミノペンチル基、メトキシカルボニルフェニルプロピル基、エトキシエトキシエチル基、ヒドロキシオクチル基、ブトキシエチル基、iso-ブチロキシエチル基、モルホリノプロピル基、(3,4,4-トリメチル-2,5-ジオキソ-イミダゾリジン-1-イル)プロピル基、シクロヘキシルプロピル基、またはピペリジノプロピル基であり、

R^4 は、ナフチルメチル基、フェニルプロピル基、イソブチル基、tert-ブチル基、イソプロピル基、またはヒドロキシオクチル基であり、

R^5 は、メチル基、シクロプロピル基、2-(N,N-ジメチルアミノ)エチル基、2-カルボキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基、テトラベンジル6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基、ピペリジル基、またはモルホリニル基であり、

R^6 は、水素であり、

R^7 は、水素、またはメチル基であり、

R^8 は、水素、またはメチル基であり、

R^9 は、水素、水酸基、アミノ基、または-X-Y基であり、

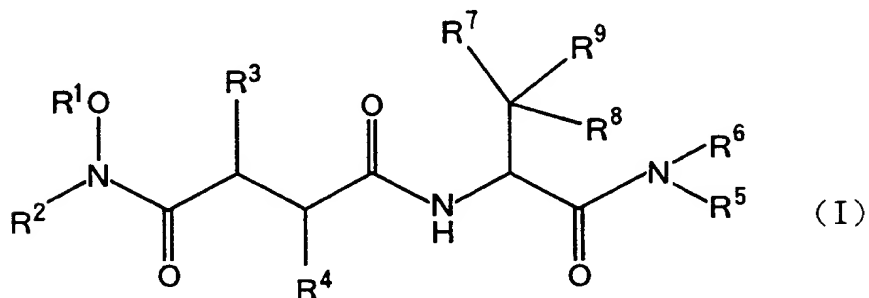
Xは、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基、またはフェニレン基であり、

Yは、-A-B基または-B基であり、

B は、アミノ基、アミジノ基、アセトイミドイル基、プロピオンイミドイル基、ベンズイミドイル基、ビスホスホノメチル基、テトラエチルビスホスホノメチル基、トリエチルビスホスホノメチル基、テトラメチルビスホスホノメチル基、トリメチルビスホスホノメチル基、ビスホスホノヒドロキシメチル基、テトラベンジルビスホスホノヒドロキシメチル基、または2-メチルイミダゾール-3-イル基で、

A は、イミノ基、メチレンイミノ基またはメチレン基である
請求項1記載の化合物。

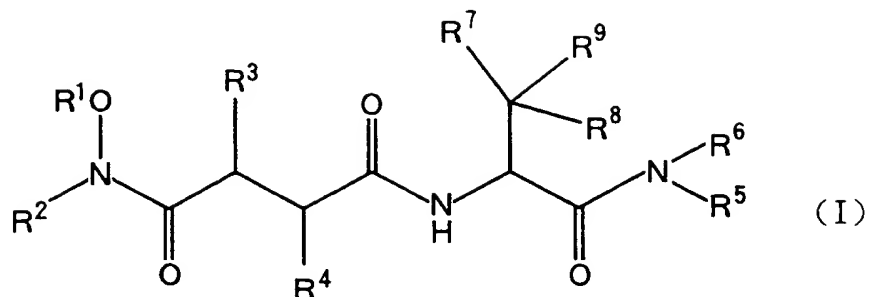
4. 下記一般式 (I) :



〔式中、R¹～R⁹は、請求項1記載のものと同意義を有する〕
で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物と製薬学的に許容される担体とを含有することを特徴とする医薬及び／又は獣医組成物。

1 5 7

5. 下記一般式 (I) :



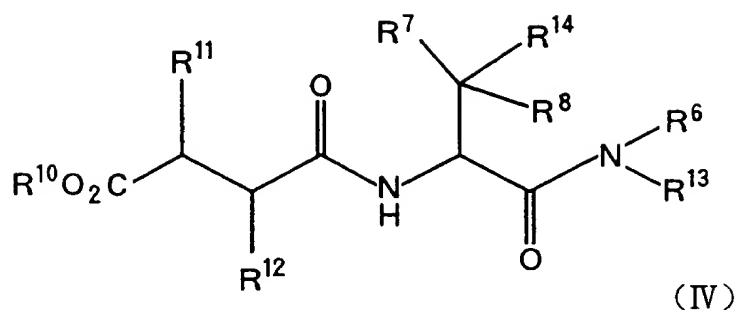
〔式中、R¹～R⁹は、請求項1記載のものと同意義を有する〕
で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物を含有することを特徴とするメタロプロテイナーゼ阻害剤。

6. メタロプロテイナーゼが、マトリックスメタロプロテイナーゼ類に属するものの一つであり、マトリックスメタロプロテイナーゼ阻害剤であることを特徴とする請求項5記載の阻害剤。

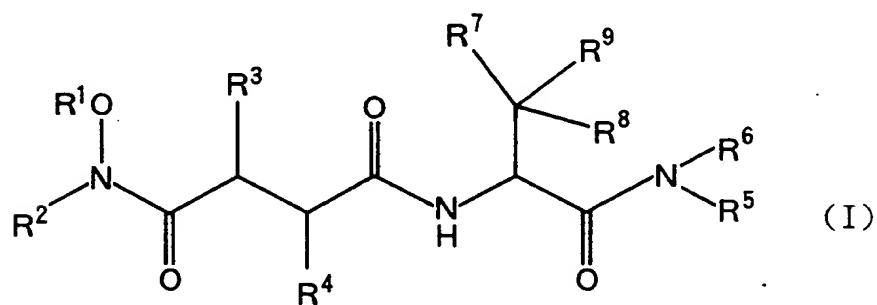
7. メタロプロテイナーゼが、腫瘍壊死因子- α (TNF- α) 変換酵素に属するものの一つであり、TNF- α 変換酵素阻害剤であることを特徴とする請求項5記載の阻害剤。

8. 組織分解に関する病気の予防及び／又は治療に、請求項1記載の一般式 (I) の化合物を使用すること。

9. 下記一般式(IV)：



で表される化合物のエステル部位をアミド結合含有部位に変換し、所望により R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} を目的の官能基である R^3 、 R^4 、 R^5 及び R^9 にそれぞれ変換するか、あるいは上記一般式(IV)で表される化合物を、所望により R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} を目的の官能基である R^3 、 R^4 、 R^5 及び R^9 にそれぞれ変換し、ついでそのエステル部位をアミド結合含有部位に変換することを特徴とする、下記一般式 (I)：



で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物の製造方法

[式中、 $R^1 \sim R^9$ は、請求項 1 記載のものと同意義を有し、

R^{10} は、置換されていてもよいアルキル基、置換されていてもよいアラルキル

基、またはカルボキシル基の保護基を表し、

R^{11} は、上記 R^3 と同意義のもの、あるいは保護された水酸基、保護されたグアニド置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたアミノ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、ニトロ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたアミノ置換(C_1-C_6) アルキル基、ニトロ置換(C_1-C_6) アルキル基、保護されたカルボキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたヒドロキシ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたグアニド置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたアミノ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたカルボキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基で置換されているフェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護された水酸基を含有する直鎖又は分枝鎖(C_1-C_8) アルキル基、またはシアノ置換フェニル(C_1-C_4) 低級アルキル基を表し、

R^{12} は、上記 R^4 と同意義のもの、あるいは保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_8) アルキル基を表し、

R^{13} は、上記 R^5 と同意義のもの、あるいは保護されたカルボキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたヒドロキシ置換(C_1-C_4) 低級アルキル基、保護されたビスホスホノヒドロキシメチル置換(C_1-C_{11}) アルキル基、または保護された窒素含有複素環式基を表し、

R^{14} は、上記 R^9 と同意義のもの、保護されたアミノ基、保護された水酸基、 $-X-E$ 基あるいは $-X-A-E$ 基（ここで X 及び A は、前記と同意義であり、 E は、ニトロ基、シアノ基、アミノ基、カルボキシル基、ヒドロキシ(C_1-C_{11}) アルキル基、保護されたアミノ基、保護されたグアニド基、保護されたアミジノ基、保護されたアシルイミドイル基、保護されたベンズイミドイル基、保護されたビスホスホノメチル基、保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基、または保護された(C_1-C_{11})アルキル置換イミダゾール-3-イル基を表す)を表す)。

10. 請求項9記載の一般式(IV)において、

R^{10} は、 (C_1-C_6) アルキル基、ベンジル基、置換されたベンジル基、フェナシル基、または2,2,2-トリクロロエチル基を表し、

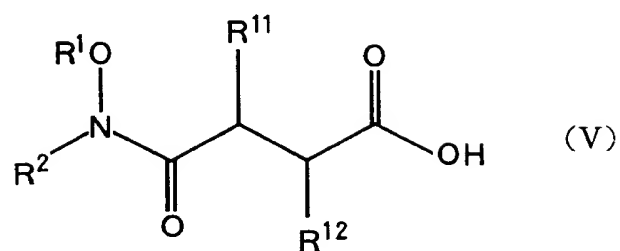
R^{11} は、 R^3 と同意義のもの、あるいは保護されたグアニドフェニルプロピル基、保護されたアミノフェニルプロピル基、ニトロフェニルプロピレン基、保護されたアミノプロピル基、ニトロプロピル基、保護されたヒドロキシフェニルプロピル基、保護されたカルボキシフェニルプロピル基、保護されたアミノメチルフェニルプロピル基、保護されたグアニドメチルフェニルプロピル基、保護されたヒドロキシメチルフェニルプロピル基、保護されたアミノメチルベンジル基、シアノフェニルプロピル基、保護されたアミノペンチル基、シアノベンジル基、保護されたヒドロキシオクチル基、またはニトロペンチル基を表し、

R^{12} は、 R^4 と同意義のもの、あるいは保護されたヒドロキシオクチル基を表し、

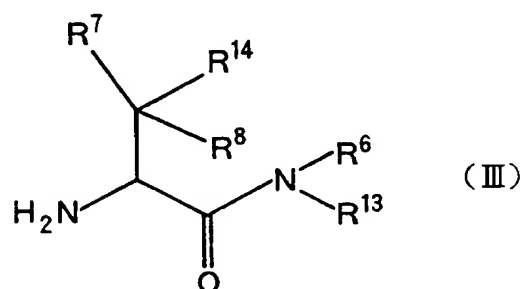
R^{13} は、 R^5 と同意義のもの、あるいは保護された2-カルボキシエチル基、保護された2-ヒドロキシエチル基、保護された2-ヒドロキシ-1,1-ジメチルエチル基、保護された2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、または保護された6,6-ビスホスホノ-6-ヒドロキシヘキシル基を表し、

R^{14} は、 R^9 と同意義のもの、保護されたアミノ基、保護された水酸基、 $-X-F$ 基あるいは $-X-A-F$ 基（ここでX及びAは、前記と同意義であり、Fは、ニトロ基、シアノ基、アミノ基、カルボキシル基、ヒドロキシメチル基、保護されたアミノ基、保護されたグアニド基、保護されたアミジノ基、保護されたアセトイミドイル基、保護されたプロピオンイミドイル基、保護されたベンズイミドイル基、保護されたビスホスホノメチルイミノ基、または保護されたビスホスホノヒドロキシメチル基を表す）である、請求項9記載の製造方法。

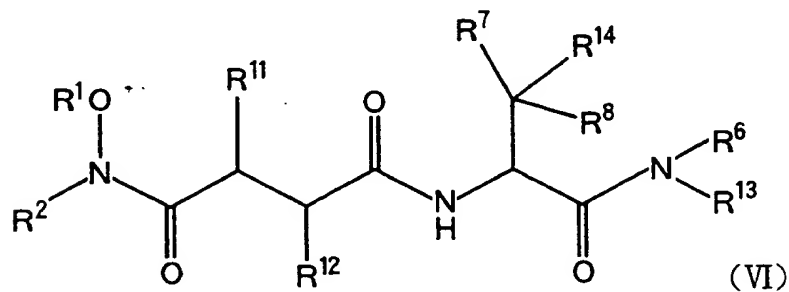
11. 下記一般式 (V) :



で表されるヒドロキサム酸骨格含有のコハク酸誘導体と、下記一般式 (III) :

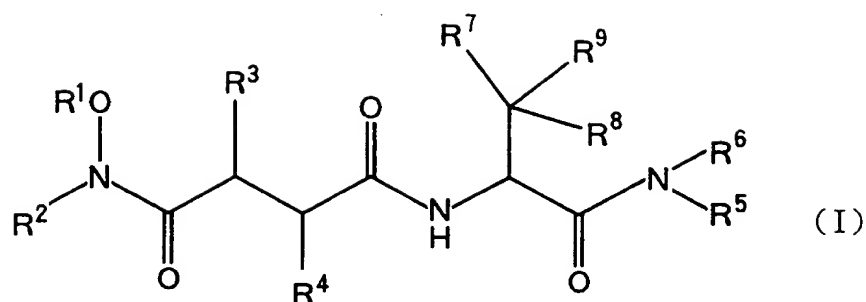


で表されるアミン誘導体とを反応させ、得られた下記一般式 (VI) :



で表される化合物を得、必要に応じてR¹¹、R¹²、R¹³及びR¹⁴を目的とする官能基であるR³、R⁴、R⁵及びR⁹にそれぞれ変換することを特徴とする、下記一般式

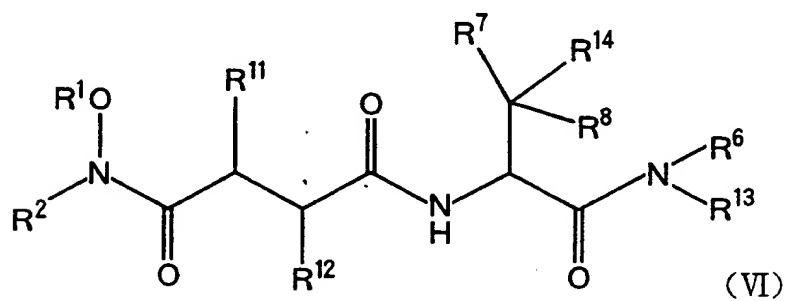
(I) :



で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物からなる群から選ばれた化合物の製造方法

[式中、 $R^1 \sim R^9$ は、請求項1記載のものと同意義を有し、 $R^{11} \sim R^{14}$ は、請求項9記載のものと同意義を有する]。

12. 下記一般式(VI) :

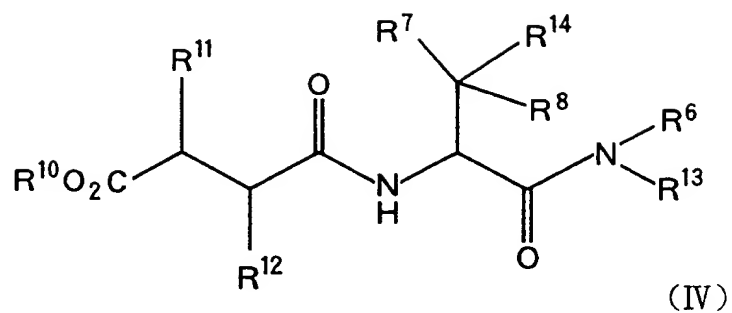


[式中、 $R^1, R^2, R^6 \sim R^8$ は、請求項1記載のものと同意義を有し、 $R^{11} \sim R^{14}$ は、請求項9記載のものと同意義を有する]

で表される化合物、またはその塩。

1 6 3

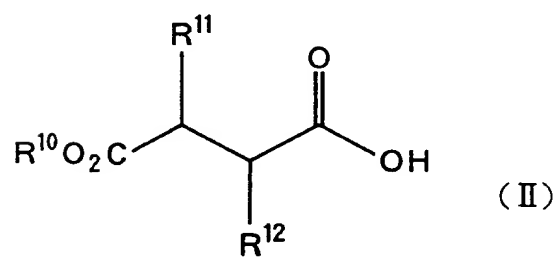
13. 下記一般式(IV) :



[式中、 $R^6 \sim R^8$ は、請求項1記載のものと同意義を有し、 $R^{10} \sim R^{14}$ は、請求項9記載のものと同意義を有する]

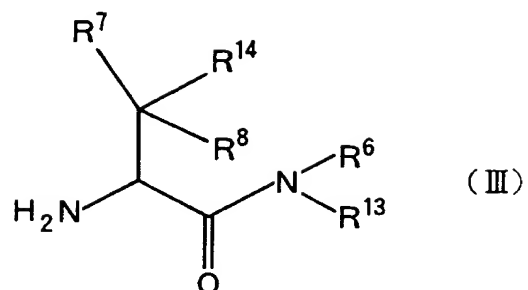
で表される化合物、またはその塩。

14. 下記一般式(II) :

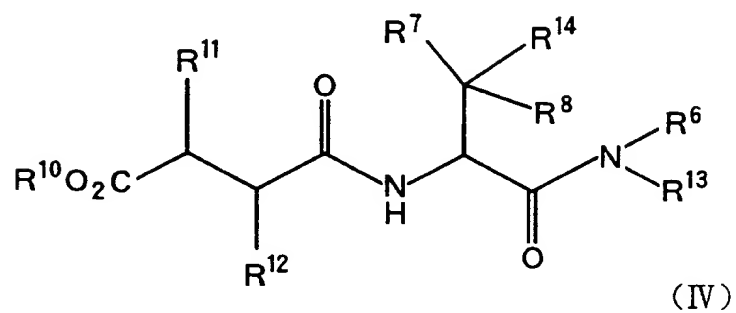


で表されるコハク酸誘導体と、下記一般式 (III) :

1 6 4



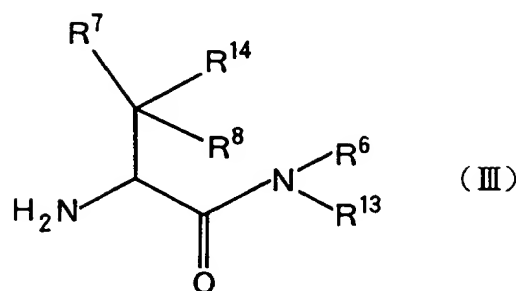
で表されるアミン誘導体とを反応させることを特徴とする、下記一般式(IV)：



〔式中、 $R^6 \sim R^8$ は、請求項1記載のものと同意義を有し、 $R^{10} \sim R^{14}$ は、請求項9記載のものと同意義を有する〕

で表される化合物、またはその塩の製造方法。

15. 下記一般式 (III) :



[式中、 $R^6 \sim R^8$ は、請求項1記載のものと同意義を有し、 R^{13} 及び R^{14} は、請求項9記載のものと同意義を有する]

で表される化合物、またはその製薬学的に許容される塩あるいは溶媒和物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/05620

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁶ C07C259/06, C07C237/22, C07C213/74, C07D233/74, C07D295/18, C07F9/38, C07H13/04, A61K31/215, A61K31/275, A61K31/27,

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁶ C07C259/06, C07C237/22, C07C213/74, C07D233/74, C07D295/18, C07F9/38, C07H13/04, A61K31/215, A61K31/275, A61K31/27,

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A Y	JP, 4-352757, A (F.Hoffmann-La Roche AG.), 7 December, 1992 (07. 12. 92) & EP, 497192, A2 & US, 5304549, A	1-7, 9-12 14
X	JP, 57-116043, A (Tetsuo Suami), 19 July, 1982 (19. 07. 82) & US, 4452814, A	15
X Y	JP, 56-158746, A (The Wellcome Foundation Ltd.), 7 December, 1981 (07. 12. 81) & EP, 38046, A2	13 14

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
9 March, 1999 (09. 03. 99)Date of mailing of the international search report
16 March, 1999 (16. 03. 99)Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/05620

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☒ Claims Nos.: 8

because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:

It pertains to methods for treatment of the human body by therapy and thus relates to a subject matter which this International Searching Authority is not required, under the provisions of Article 17(2)(a)(i) of the PCT and Rule 39.1(iv) of the Regulations under the PCT, to search.

2. ☐ Claims Nos.:

because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:

3. ☐ Claims Nos.:

because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
☐ No protest accompanied the payment of additional search fees.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/05620

A. (Continuation) CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

A61K31/16, A61K31/18, A61K31/24, A61K31/70, A61K31/445, A61K31/535,
A61K31/44, A61K31/415

B. (Continuation) FIELDS SEARCHED

A61K31/16, A61K31/18, A61K31/24, A61K31/70, A61K31/445, A61K31/535,
A61K31/44, A61K31/415

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl.⁶ C07C259/06, C07C237/22, C07C213/74, C07D233/74, C07D295/18, C07F9/38, C07H13/04, A61K31/215, A61K31/275, A61K31/27, A61K31/16, A61K31/18, A61K31/24, A61K, 31/70, A61K31/445, A61K31/535, A61K31/44, A61K31/415

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl.⁶ C07C259/06, C07C237/22, C07C213/74, C07D233/74, C07D295/18, C07F9/38, C07H13/04, A61K31/215, A61K31/275, A61K31/27, A61K31/16, A61K31/18, A61K31/24, A61K, 31/70, A61K31/445, A61K31/535, A61K31/44, A61K31/415

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A Y	JP, 4-352757, A (エフ・ホフマン・ラ ロシュ アーゲー) 7. 12月. 1992 (07. 12. 92) &EP, 497192, A2 &US, 5304549, A	1-7, 9-12 14
X	JP, 57-116043, A (須網哲夫) 19. 7月. 1982 (19. 07. 82) &US, 4452814, A	15
X Y	JP, 56-158746, A (ザ・ウェルカム・ファウンデーション・リミテッド) 7. 12月. 1981 (07. 12. 81) &EP, 38046, A2	13 14

☐ C欄の続きにも文献が列挙されている。

☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

09. 03. 99

国際調査報告の発送日

16. 03. 99

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

本堂 裕司

4 H 9049

印

電話番号 03-3581-1101 内線 3443

法第8条第3項（PCT17条(2)(a)）の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。

- 第Ⅱ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見（第1ページの3の続き）

1. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求の範囲について作成した。
2. ☐ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追加調査手数料の納付を求めなかった。
3. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。

☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。

☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。